

A. No.	862
Class. No.	530.33
Sh. No.	26-23

CALL NO. 535.33
KOV

Grundzüge

einer

theoretischen Spektralanalyse.

Von

Dr. Rudolf v. Kövesligethy,

Privatdocent an der Universität Budapest und Assistent am physikalischen Institute.

Mit 23 Holzschnitten und 7 Tafeln.

Halle a/S. 1890.

Druck und Verlag von H. W. Schmidt.

IIA Lib.



00862

Ihrer Hochgeboren

Frau Baronin **Geiza von Podmaniczky**

geb. Gräfin Bertha von Degenfeld-Schomburg

in aufrichtiger Verehrung und Hochachtung

zugeeignet

vom Verfasser.

Inhalts-Verzeichnis.

	Seite		Seite
Vorwort.		Interferenz der Schwingungen	42
I. Einleitung.		e) Einfache und zusammengesetzte Fälle der Interferenz;	
1. Emissionsspektrum	1	f) gegeneinander geneigte Schwingungs- richtungen	
2. Herstellung des strahlenden Zustandes . . .	8	2. Schwingungen kohärenter Punktsysteme . .	48
3. Absorptionsspektrum	9	a) Grundgleichung und Lösung von Ber- nouilli;	
4. Folgerungen aus dem Kirchhoffschen Ge- setze	12	b) Lösung von d'Alembert in allgemei- neinerer Fassung;	
5. Spezielle Arten des Absorptionsspektrums .	13	c) Integration der Gleichung	56
6. Einfluß von Temperatur und Druck . . .	14	d) Schwingungen in einem unendlich langen Cylinder	61
7. Qualitative und quantitative Spektralanalyse	17	e) Schwingungen in einem begrenzten Cylinder	63
8. Spektralverwandtschaften	18	3. Schwingungen diskreter Punktsysteme . .	65
9. Allgemeine Spektraleigenschaften	21	a) Grundgleichungen der Theorie des Lichtes;	
a) Spektren der Alkalien und alkalischen Erden	21	b) Verallgemeinerung derselben.	
b) Spektren der Erden und der Metalle .	21	4. Besondere Eigenschaften der Schwingungen	80
c) Spektren der Metalloide	22	A. Reflexion und Refraktion der Strahlung .	80
10. Anwendung der Spektralanalyse auf Astro- nomie	22	B. Dispersion der Strahlung	82
a) Die Sonne	22	a) Normale Dispersion, Gleichung von Cauchy;	
b) Die Fixsterne	24	b) anomale Dispersion, Kettelers Theorie;	
c) Die Nebelflecke	25	c) deren Verallgemeinerung;	
d) Die Kometen	25	d) der imaginäre Teil der Dispersions- kurve;	
e) Das Nord- und Zodiaklicht	25	e) Körper mit nur einer komplexen Zone;	
11. Untersuchungsmethoden der Spektren . .	26	f) Dispersionskurven nach Ketteler.	
12. Das ultrarote und ultraviolette Spektrum .	28	C. Diffraktion der Strahlung	96
13. Das Sonnenspektrum	29	D. Polarisation der Strahlung	101
14. Reduktion der Beobachtungen	30	a) Schwingungen senkrecht zur Einfall- Ebene;	
II. Schwingungslehre.		b) Schwingungen in der Einfallsebene;	
Theorie der schwingenden Bewegung . . .	33		
1. Schwingungen isolierter Punkte	34		
a) Die Grundgleichung der schwingenden Bewegung;			
b) Schwingungen im widerstehenden Medium;			
c) größere Elongationen;			
d) Kombinationsschwingungen.			

	Seite		Seite
D Polarisierung der Strahlung		10 Parametergleichungen	
c) Schwingungen zur Einfallsebene beliebig geneigt		A Das Diaperische Gesetz	166
d) unpolarisiertes Licht nach Reflexion		a) Aufstellung der Gleichung	
e) unpolarisiertes Licht nach Brechung		b) Bestimmung der Konstanten	
E Doppelbrechung der Strahlung	107	B Die Stoffmenge	170
a) Ellipsoid der gleichen Arbeit		C Der erste Hauptsatz der mechanischen Wärmetheorie	171
b) die beiden Werte der Fortpflanzungsgeschwindigkeit		D Die Gleichung der inneren Arbeit	176
5 Das Doppler'sche Prinzip	117	E Zusammenfassung	177
1 Bestimmung der Wellenlänge	117	11 Der absolut schwarze Körper Absorptionsvermögen	178
2 Bestimmung der Intensität	123	a) Ableitung aus dem Kirchhoffschen Gesetze	
III Mathematische Spektralanalyse		b) aus der Gastheorie	
1 Das Kirchhoffsche Grundgesetz	125	12 Experimentelle Prüfung des Absorptionsgesetzes	185
A Emissionsvermögen schwarzer Körper	126	13 Diskussion der Spektralgleichung in Bezug auf die Temperatur	186
B Emissionsvermögen beliebiger Körper	129	14 Die Loeckyer'sche Spektralmethode	187
C Strahlungsintensität zwischen zwei Flächen	130	15 Zusammenfassung	189
2 Grenzen des Kirchhoffschen Gesetzes	133	16 Verwandte Spektralthemen	191
3 Das Clausius'sche Gesetz	135	a) Formeln von Becquerel und Zollner	
A Die Kirchhoffschen Formeln	135	b) Theorie von Michelson	
B Bestimmung zusammengehöriger Punkte zusammengehöriger Flächen elemente in der von den Strahlen durchschnittenen Ebenen	136	<i>II Theorie der diskontinuierlichen Spektren</i>	198
C Verhältnis zusammengehöriger Flächenelemente	138	17 Das kontinuierliche Spektrum der Gase	199
D Bestimmung der senkrechten Zu- und Abweichung der Strahlung	141	18 Verallgemeinerte Ableitung der Spektralgleichung	201
E Abhängigkeit der Ausstrahlung von dem umgebenden Medium	143	a) Grundgleichungen der Schwingungen	
4 Zollners Folgerungen aus dem Kirchhoffschen Gesetze	145	b) Bestimmung der Konstanten	
a) Einfluß der Dicke des Körpers		c) Zusammenhang zwischen dem Immen und kontinuierlichen Spektrum	
b) Einfluß der Dichtigkeit		19 Diskussion der Gleichung für diskontinuierliche Spektren	206
c) Einfluß des Druckes bei konstanter Temperatur		20 Einfluß der Molekular- und Atombewegung auf das Spektrum	207
d) Einfluß der Temperatur		a) Breite der Linien	
e) Umkehrung der Spektrallinien		b) Anwendung des Dopplerschen Prinzips auf Breitenkorrekturen	
5 Über die universelle Spektralanalytische Bedeutung des Clausius'schen Gesetzes	151	c) auf Intensitätskorrekturen	
<i>I Theorie der kontinuierlichen Spektren</i>		21 Die sekundären Linien des Spektrums	212
6 Die Spektralgleichung	153	a) Das Spektrum der sekundären Linien	
7 Diskussion der Spektralgleichung in Bezug auf die Wellenlänge	157	b) Diskussion desselben	
a) einfache		22 Zusammenfassung des kontinuierlichen und diskontinuierlichen Spektrums	215
b) superponierte Spektren		a) erste und	
8 Experimentelle Prüfung der Spektralgleichung	160	b) zweite Form dieser Zusammenfassung	
9 Neue Ableitungen der Spektralgleichung	162	23 Die Loeckyer'sche Spektralmethode	217
a) aus allgemeinen Erfahrungen und Axiomen		a) Einheit der Stoffmengen	
b) aus Kettlers Dispersionsgleichung		b) Beliebige Stoffmengen	
		24 Länge der sekundären Linien	222
		25 Breitenbestimmung der Linien	224
		26 Spektralverwandtschaften	224
		a) Harmonische Beziehungen	
		b) Balmer's Formel	
		c) theoretische Begründung derselben	

	Seite		Seite
27. Bandenspektren	229	5. Theorie der spektralanalytischen Instrumente	285
28. Lockyers basische Linien	231	A. Das Spektrometer und Spektroskop	285
a) Lockyers Experimente, verglichen mit der Balmer'schen Formel;		a) Gitterspektroskop;	
b) Grünwalds Theorie.		b) Prismenspektroskop;	
29. Molekularstruktur	236	c) Schärfe und Helligkeit des Spektrums;	
30. Absorptionsspektren	238	d) Einfluß von Temperatur, Spaltweite, Durchbiegung;	
a) bei niedriger;		e) Krümmung der Spektralstrahlen;	
b) bei höherer Temperatur, mit Rücksicht auf die eigene Strahlung.		f) Spezialespektroskope.	
31. Zusammenfassung	241	B. Theorie der kolorimetrischen Messungen	295
32. Quantitative Spektralanalyse	243	a) Grundgleichungen für das Zöllner'sche Kolorimeter;	
A. Absorptionsanalyse	245	b) Bestimmung der Spektralelemente.	
B. Emissionsanalyse	248	C. Das Spektralphotometer	300
C. Analyse aus der Zahl der Linien	248	a. Chemische Energiemesser	300
33. Fortpflanzung der Spektren im Raume	250	a) Photographische Aufnahmen;	
III. Der ungetrennte Strahlenkomplex.		b) Platten bester Wirkung.	
34. Theorie des Mischlichtes	252	b. Optische Intensitätsmesser	303
a) Gleichung der Mischfarbe;		a) Methode der Vergleichung	303
b) Farbenbegriff im allgemeinen;		a) Spektralphotometer von Vierordt;	
c) Diskussion der Farbenkurve.		b) von Glahn;	
35. Bestimmung des Zustandes aus dem Spektrum	256	c) Bemerkungen hierzu;	
A. Feste Körper	257	d) Reflexionsphotometer.	
B. Gasförmige Körper	258	b) Methode der unmerklichen Unterschiede	307
C. Superposition eines festen und gasförmigen Körpers	259	a) Genauigkeit der Methode;	
Schlussbemerkungen	261	b) Prinzip der Absorption — Koilphotometer;	
IV. Theorie der astrophysikalischen Instrumente.		c) Prinzip der Polarisation — Spektralphotometer des Observatoriums Kis Kartal;	
1. Das subjektive Spektrum	262	d) Prinzip der Ablendung;	
2. Theorie des letzten Mediums	265	e) der Verflachung;	
a) Die Empfindlichkeit des perzipierenden Agens;		f) der gleichzeitigen Eindrücke. Bemerkungen.	
b) Empfindlichkeit für geringe Farbenunterschiede;		y. Thermische Intensitätsmesser	311
c) das Auge.		a) Thermometer und Kalorimeter;	
3. Einfluß der atmosphärischen Luft	274	b) Thermoelement und Bolometer.	
a) Änderung der Wellenlänge;		D. Photometrie des Mischlichtes	313
b) Absorption des homogenen,		a) Keilphotometer mit Zwischenschaltung;	
c) des Mischlichtes;		b) Reduktion der Messung auf die Bestimmung einer Intensität und einer Wellenlänge.	
d) Verschiebung der chromatischen Wellenlänge.		E. Das Polariscope	316
4. Strahlenkondensatoren	280	Nachtrag	317
a) Refraktoren	280	I. Die Parametergleichung, wenn die Spektralelemente die Dichte implizite nicht enthalten;	
b) Reflektoren	283	II. Allgemeine Gleichung.	
c) chromatische Fehler des Kondensators	283	Erklärung der Tafeln	325

Vorwort.

Veranlassend für die Entstehung dieses Buches war der Umstand, daß ich im Jahre 1884 und 1885 auf der Sternwarte O-Gyalla mit spektralphotometrischen Messungen der helleren Fixsterne beschäftigt, die Unfähigkeit empfand, die Messungen auf abstraktere Elemente als die Intensitäten der einzelnen Wellenlängen zu reduzieren. Eine Extrapolation der erhaltenen Intensitätskurve auf eine von der zeitlich vielleicht sich fortentwickelnden, daher veränderlichen Augenempfindlichkeit unabhängige Ausdehnung schien zu gewagt, die Interpretation der Resultate durch eine selbst wenige Konstanten enthaltende Reihe bedeutungslos. Durchdrungen von der lebhaften Überzeugung, daß das auch im mathematischen Sinne streng kontinuierliche Spektrum sich auch eben dieser Eigenschaft halber auf eine Funktion der Wellenlänge und weniger Parameter müsse reduzieren lassen, welche dann später als Zustandsvariable aufgefaßt und in die Wärmetheorie eingeführt für die Astrophysik das werden müssen, was die Mechanik für die Astronomie geworden, stellte ich im Frühjahr 1885 nach Übergehen einiger schon früher angebahnten Versuche, welche meist auf der Bestimmung der Wellenlänge und Intensität wenig zusammengesetzter Gase sich bezog, Untersuchungen über den Gegenstand an, als dessen Resultat sich das Prinzip der Erhaltung der Körper-eigenschaften ergab, und aus welchen sofort die fundamentale Spektralgleichung folgte. Nun begann eine Reihe schwieriger Untersuchungen teils auf eigenen Beobachtungen, teils auf Messungen beruhend, die ich aus der Literatur der Spektralanalyse geschöpft; schwierig, denn es handelte sich um den bisher noch nicht beachteten Fall des objektiven Spektrums, und kein Physiker wird behaupten, je ein der Natur und Wirklichkeit entsprechendes Spektrum, sei es mit dem Auge, der Thermosäule oder der empfindlichen Platte seiner Kamera beobachtet zu haben. Was wir sehen, ist nicht die Intensität des Spektrums, sondern nur der von der Retina absorbierte Teil derselben. Daß zwischen diesen beiden Proportionalitätsverhältnisse stattfinden, ist längst bekannt; daß aber der Proportionalitätsfaktor nicht für alle Farben derselbe zu sein braucht, ist einleuchtend. Es mußte also vor Allem ein Ausdruck der Augenempfindlichkeit (oder der Empfindlichkeit eines jeden andern Reagens) gesucht werden, und da in der Erfahrung ein objek-

tives Spektrum gar nicht existiert, so mußte dieser Ausdruck, der natürlich nur auf den allgemeinsten Thatfachen beruhen durfte, so umgestaltet werden können, daß er statt der Intensität ein anderes, der Beobachtung zugängliches Element enthielt

Als dieses befriedigend gelungen war, jedes subjektive Spektrum auf das objektive, das allein der Wirklichkeit entsprechende, reduziert werden konnte, und die Erfahrung der neuen Theorie in Allem beistimmte, selbst als es sich um ein fünfmal längeres Spektrum handelte, als das sichtbare, suchte ich die Fundamentalgleichung von den ihr noch anhaftenden Hypothesen, betreffend unsere Anschauungen über die Natur der Materie und des Lichtäthers zu befreien. Auch dieses durfte gelungen sein, und so konnte ich nun in verhältnismäßig kurzer Zeit auf Grund der einzigen Gleichung des kontinuierlichen Spektrums das ganze Gebiet der Spektralanalyse durchgehen, die Gleichung in ihren äußersten Konsequenzen zu prüfen

Es gelang so, ohne wesentliche neue Hypothesen einführen zu müssen, das Spektrum fester als gasförmiger Körper als explizite Funktion des thermodynamischen Zustandes darzustellen, und umgekehrt, diesen aus den Erscheinungen des Spektrums zu berechnen. Die Lockyersche Methode, die darauf gegründete Emissionsanalyse entfaltet sich daraus in größter Einfachheit, und alle Erscheinungen des Spektrums, Wellenlangen und Zahl der auftretenden Linien, die interessantesten von Lockyer näher untersuchten Linienkoinzidenzen finden ihre mathematische Erklärung

Meine Studien hatten sich, mittlerweile zu Papier gebracht, zu einem stattlichen Bande angesammelt, und da die grundlegenden Abhandlungen in der ungarischen Akademie der Wissenschaften bereits erschienen, glaubte ich die Resultate nicht länger zurückhalten zu sollen

Bezüglich der gewählten Einteilung werden über noch einige Worte am Platze sein. Ein Lehrbuch der Spektralanalyse zu geben war nicht mein Zweck, da der Praktiker seinem Ziele entsprechend deren zur Genüge findet. Ich wollte es aber auch umgehen, in den mathematischen Entwicklungen stets auf die vielleicht zu sehr naturhistorisch gehaltenen Kompendien zurückzugreifen, und glaubte daher nur das Notigste in einer Einleitung bieten zu sollen, das zweckdienlich und unter einheitlichem Gesichtspunkte zusammenfaßbar erschien

Auf eine Theorie der schwingenden Bewegung hatte ich ungern verzichtet. Nicht daß durchaus alles dabei zur Sprache Gekommene in den späteren Kapiteln auch wirklich verwertet wäre, sondern weil eine Spektralanalyse ohne vorhergehende Übung und Übersicht in dieser Art von Bewegung nicht denkbar. Die Lehrbücher der Spektralanalyse können diese wichtige Disziplin nicht bringen, die Kompendien der Physiker bringen sie nicht in der Form, in welcher sie dem Spektralanalytiker vorzulegen sind. Und so kommt es, daß hier nicht aus einem Gedanken einer Gleichung möglichst viel abgeleitet wird sondern daß verschiedene Auffassungen beleuchtet werden, die alle noch von Nutzen sein werden

Die mathematische Spektralanalyse, sowie die Theorie der Instrumente ist mit wenigen Ausnahmen durchaus neu.

Und nun obliegt mir noch die angenehme Pflicht einer Danksagung. Die erste — sie mußte leider ein Nachruf werden — gebührt meinem hochverehrten Lehrer, dem weil. Prof. Hofrat Theodor Ritter von Oppolzer, der, obwohl der Astrophysik ferner stehend, seinen Schüler stets in die Bahnen einer mathematischen Behandlung dieses Gegenstandes lenkte. Sein „ich sehe, Sie gehen auf dem rechten Wege“, als ich die Theorie der kontinuierlichen Spektra ihm vorlegte, war mir Aneiferung und Lohn.

Die zweite den Herren Dr. Nikolaus v. Konkoly und Baron Geiza v. Podmaniczky. An des ersteren Herrn trefflicher Sternwarte durfte ich als Observator Jahre hindurch unter wohlwollender Leitung und bewährten Ratschlägen arbeiten und forschen: ich verehere in ihm den mir freundlich gesinnten Lehrer und den eifrigsten Förderer der Astrophysik. An dem Observatorium Kis Kartal war ich nicht nur stets ein herzlich bewillkommter Gast: dem freundlichen Besitzer danke ich's, daß dieses Werk nach vielen vergeblichen Bemühen in der trefflichen Ausstattung des Herrn Verlegers erscheinen konnte; es ist in der That kaum weniger, als eine Publikation der Sternwarte selbst.

Die andere Danksagung verdient in höchstem Maße die ungarische Akademie der Wissenschaften, welche die zu mehreren Gelegenheiten vorgelegten hierher bezüglichen Abhandlungen einer strengen, doch tiefeingehenden und liebevollen Kritik unterwarf. Diesen Kritiken verdanke ich Manches, was die Übersicht des Ganzen fördern mußte, ihnen auch die Aneiferung des Weiterforschens.

Ist aber noch Unklares — und daß dem so ist, fühle ich wohl selbst am besten — stellenweise selbst Irrtümliches geblieben, so möge das durch die Neuheit und die große Ausdehnung des Gegenstandes freundlichst entschuldigt werden.

Kis Kartal, im Winter 1889.

Der Verfasser.

I.

Einleitung.

1. Emissionsspektrum.

Durch zahlreiche Erfahrungen, welche das ganze Gebiet der Chemie, einen grossen Teil der Physik und selbst der mechanischen Wärmetheorie betreffen, gestützt, nehmen wir an, die Körper bestehen aus selbständigen kleinsten Teilchen, den Molekeln; diese wieder aus den kleinsten, selbständig nicht mehr denkbaren Partikelchen der chemischen Elemente, den Atomen. Aus mechanischen Gründen müssen wir dann nicht nur den Molekeln als Ganzes, sondern auch ihren einzelnen Bestandteilen, den Atomen, Bewegungen zuschreiben. Obwohl nun von den Elementen dieser Bewegung gar nichts bekannt ist, — nur für die Molekularbewegung der Gase besitzen wir eine fruchtbare Hypothese, — so läßt sich soviel doch ganz unzweifelhaft behaupten, daß dieselbe wenigstens als Mittelzustand einer endlichen Beobachtungszeit aufgefaßt, eine periodische sein muß. Denn in jedem andern Falle würde das Atom die Molekel verlassen, und diese aus dem Verbande des Molekulargefüges treten, was, da wir den Körper unverändert voraussetzen, nicht möglich ist.

Neben der Annahme einer inneren Bewegung im Körper müssen wir noch eine zweite Hypothese aufstellen, daß der Weltraum, und ebenso die intramolekularen Räume von einem elastischen Medium, dem Äther, erfüllt seien. Keine der beiden Hypothesen braucht bei dem heutigen Stande der Wissenschaft, der theoretischen Optik insbesondere, verfochten zu werden.

Die Schlüsse, welche sich aus der Annahme der beiden Hypothesen ergeben müssen, übersieht man leicht. Der elastische Äther übernimmt die Impulse der Molekeln und Atome entweder einzeln oder schon zu Mittelwerten vereint, und führt sie als periodische Schwingungen in Kugelflächen sich verbreitend fort.

Die Summe aller unter Einwirkung eines Körpers zu Stande kommenden Ätherschwingungen nennen wir unabhängig von räumlicher Trennung und unabhängig von den Reagentien, mit welchen wir sie wahrnehmen, Spektrum. Die Verallgemeinerung dieses Begriffes wird keine Mißverständnisse hervorrufen, da es für die mathematische Behandlung völlig gleichgültig ist, ob man die einzelnen Strahlen nach individuellen Eigenschaften räumlich getrennt sich vorstellt, oder aber dieselben vereint beläßt. Bei Beobachtungen wird man natürlich unter Spektrum immer die getrennten Strahlen zu

verstehen haben, es wäre denn ausdrücklich das Gegenteil gesagt. In solchen Fällen wollen wir gesonderte und ungesonderte Strahlenkomplexe unterscheiden.

Es wird uns nun ein Leichtes sein, schon jetzt einige allgemeine Sätze der Spektren abzuleiten.

Betrachten wir die Molekularbewegungen der Körper, so können wir wohl sagen, ohne Näheres von ihnen zu wissen, daß dieselben wenigstens quantitativ in den verschiedenen Körpern verschieden sein müssen. Jedenfalls gilt dies für die verschiedenen Aggregatzustände — als erste Eigenschaft der Körper — desselben Stoffes. Da nun verschiedene Körper gleich behandelt nicht gleichzeitig denselben Aggregatzustand annehmen, so müssen, wie wir es vorher betont — die Molekularbewegungen überhaupt allgemein verschieden sein. Daraus folgt, ein jeder Körper hat in einem bestimmten Zustande ein eigenes Spektrum, das sich von dem Spektrum eines andern Körpers in demselben Zustande zum Mindesten quantitativ unterscheidet.

Die Berechtigung aber eines quantitativen und qualitativen Unterschiedes ergibt sich durch Betrachtung der Spektren der verschiedenen Aggregatzustände. Wir betonten, daß der Bestand eines Körpers enge mit der Art der Bewegung seiner kleinsten Teilchen zusammenhänge. Ist diese eine derartige, daß die Molekeln leicht ihre Gleichgewichtslage verlassen, infolge ihrer Trägheit weiterschreiten, und nur durch die Einwirkung äußerer Widerstände periodischen Hindernissen begegnen, so nennen wir den so bedingten Aggregatzustand den gasförmigen. Diese Definition involviert die Folgerung einer großen Freiheit der Atome, welche durch nahegelegene Molekeln nicht beeinträchtigt werden. Es sind daher die dem Äther mitgeteilten Impulse größtenteils nur von der Bewegung der Atome abhängig. Da aber die Molekeln eines Körpers einander gleich sein müssen, und die Zahl der in ihr enthaltenen Atome nicht unendlich groß sein kann, so muß das Spektrum eines Gases aus einzelnen Schwingungen bestehen, die sich (verglichen mit denselben Schwingungen desselben Gases) qualitativ nicht mehr von einander unterscheiden können, als die Bewegung eines Atoms von deren periodischem Mittelwerte.

Der feste Aggregatzustand der Körper ist bedingt durch die geringe Freiheit der Molekeln. Sie können die ursprünglich eingenommene Gleichgewichtslage nicht in fortschreitender Bewegung verlassen, müssen also in ihrer periodischen Bewegung fortwährend sich gegenseitig beeinflussen und hindern. Die dem Äther mitgeteilten Impulse werden also den verschiedensten Perioden entsprechen, der feste Körper wird einen Strahlenkomplex aussenden, in welchem auch nicht ein, von den andern Strahlen qualitativ verschieden denkbarer Strahl fehlen wird.

Der flüssige Aggregatzustand steht zwischen den beiden besprochenen. Die Molekeln, noch nicht frei genug, unbehindert von den benachbarten Teilchen eigene Bahnen zu beschreiben, sind auch nicht fest genug in die ursprüngliche Gleichgewichtslage gebunden. In der eingeschlagenen Bahn verlieren sie bald ihre Bewegungsenergie, um in einer neuen Gleichgewichtslage wieder neuen Impuls zu erhalten. Die Atome der einzelnen Molekeln sind aber von den benachbarten Molekeln fast ebenso beständig beeinflusst, wie im festen Aggregatzustande. Wir beobachten also ein Spektrum, in welchem Strahlen von allen möglichen zwischen zwei Grenzen enthaltenen Periodendauern der Impulse vorkommen. Dieses Spektrum wird sich also von dem der festen Körper nur quantitativ, und qualitativ nur durch eine etwas geringere Ausdehnung des Strahlungskomplexes unterscheiden.

Spektra, welche Strahlen aller möglichen qualitativen Verschiedenheit enthalten, heißen kontinuierliche, da zwischen zwei benachbarten Strahlen kein existierender, von den beiden qualitativ verschiedener gedacht werden kann.

Spektra, welche Strahlen einer begrenzten Anzahl von qualitativ denkbaren Verschiedenheiten enthalten, heißen diskontinuierliche.

Wie wir nun die qualitativen und quantitativen Unterschiede der einzelnen Schwingungen näher definieren, ist leicht einzusehen. Hier haben wir durch eine unendliche Anzahl von verschiedenen Periodendauern der Impulse eine unendlich große Mannigfaltigkeit der qualitativen Unterschiede erklärt, und wieder durch eine endliche Zahl von verschiedenen Impulsperioden eine entsprechend große endliche Zahl von qualitativen Unterschieden. Die Qualität des Strahles ist also durch die Dauer der Periode gegeben, innerhalb welcher ein Ätherteilchen von einem Körperteilchen neue Bewegungsimpulse erhält. Wegen der nahezu unbegrenzten Elastizität des Äthers ist nach einer jeden solchen Periode ein und derselbe Punkt des Strahls in demselben Zustande. Diese Periode entspricht daher der Schwingungsdauer. Dort haben wir qualitativ gleiche Spektra für quantitativ verschieden befunden. Soll dieser Unterschied wieder durch ein Element der Bewegung erklärt werden, so können wir nur mehr die beiden Annahmen machen, daß entweder die Stärke des Impulses, oder aber die Richtung desselben verschieden ist. Wäre nun die Stärke des Impulses in beiden Fällen dieselbe, so müßte eine künstliche Drehung des Körpers, und damit der Bewegungsrichtung die beiden Spektra gleich machen. Es wäre also die quantitative Verschiedenheit zweier Spektra eine Funktion der gegenseitigen Neigung der beiden strahlenden Körper, was eine Ungereimtheit ist. Die Stärke des Impulses, das heißt, die lebendige Kraft der Bewegung der kleinsten Körperteilchen ist also die Ursache der quantitativen Unterschiede der Strahlen.

Statt der Schwingungsperiode des Strahles führen wir aber ein bequemer Element ein: die Länge des Weges, den der Strahl während zwei Impulsen im Mittel zurücklegt, und nennen diesen Weg die Wellenlänge. Statt der lebendigen Kraft der Molekularbewegung dagegen wählen wir den auf den Äther übertragenen Teil derselben und nennen diesen die Intensität. Das dritte Element, welches, wie wir sahen, wohl den einzelnen Strahl charakterisiert, doch auf das Spektrum keinen Einfluß hat, definieren wir als Polarisationsebene. Wir verstehen darunter die durch den Strahl und die anfängliche Richtung des Stoßes gelegte Ebene. Daß dieselbe nicht als Bestimmungsstück des Spektrums auftritt, können wir leicht noch auf andere Weise zeigen. Wegen der unendlich großen Zahl der Molekeln und Atome, die selbst in einem kleinen Volumenelemente des Körpers enthalten ist, ist im allgemeinen anzunehmen, daß die Bewegungsrichtung der Molekeln nach allen denkbaren Richtungen des Raumes weist, wenn nicht schon eine und dieselbe Molekel innerhalb einer endlichen Zeit unendlich viele verschiedene Bahnlagen annimmt. Daraus folgt, daß die Polarisationsrichtung des Strahles in einer endlichen, doch noch so kurzen Zeit bereits alle möglichen Lagen durchläuft: der Strahl ist, wie man zu sagen pflegt, unpolarisiert, — richtiger: er ist nach einer geschlossenen Kurve polarisiert. Damit soll nur gesagt sein, daß die Richtung der Polarisationsebene eine ganz beliebige Funktion der Zeit sein kann. Die Dimensionen der Kurve sind von keinem Belange; doch die Winkelbewegung in derselben muß stets unendlich groß sein.

Allgemein haben wir also erkannt, daß ein jeder Strahl des Spektrums durch Wellenlänge und Intensität gegeben ist. Das erstere Element ist nun wohl ein relatives, da es von der Fortpflanzungsgeschwindigkeit des Strahles in dem umgebenden Medium abhängt. Diese Abhängigkeit kann aber stets mit großer Leichtigkeit berücksichtigt werden, oder darf gar völlig vernachlässigt werden, wenn man stets von demselben Medium, z. B. von atmosphärischer Luft spricht. Wir wollen die Wellenlänge, wenn nicht das Gegenteil gesagt ist, stets auf atmosphärische Luft im Normalzustande bezogen denken.

Die beiden Variablen des Spektrums Wellenlänge und Intensität sind von einander völlig unabhängig. Dies ergibt sich leicht aus unseren Ableitungen. Denn wie auch die Periode der einzelnen Impulse beschaffen sein mag, die lebendige Kraft derselben konnte von ihr erst dann abhängig sein, wenn dies auch für die Bahndimensionen der Molekel galte. Für die Annahme eines solchen Zusammenhangs fehlt aber der nötige Grund. Leitet man die Schwingungselemente auf analytischem Wege ab, so gelangt man stets zu der Periode als einer bestimmten Größe, zu den Bahndimensionen als willkürliche Größen. Endlich haben aber auch die Versuche von Lippich¹ die Unabhängigkeit der beiden Elemente erwiesen. Diese sind so lehrreich, daß sie wohl verdienen näher bekannt zu werden.

In der Brennebene eines Fernrohrobjektives wird eine Spalte angebracht, welche die von der Lichtquelle ausgehenden Strahlen zu passieren haben, worauf sie eine unter 45° gegen die optische Axe geneigte und der Spalte parallele plane Platte treffen. Hinter dem Objektiv befindet sich ein Schirm mit zwei Beugungsplatten, von welchen nun zwei Strahlenbündel austretend auf das Objektiv eines zweiten Fernrohrs fallen. In der Biennebene desselben befindet sich ein Planspiegel, an welchem die beiden Strahlenbündel reflektiert werden, so zwar, daß sie nun ihre früheren Wege vertauschend wieder durch die Beugungsplatten in das erste Fernrohr gelangen, sodann an der planparallelen Platte Reflexion erleiden, und nach dieser in einem seitlich angebrachten Okular interferieren. Vor einer der beiden Beugungsplatten, beispielsweise der rechten, wird nun entweder durch Reflexion, Polarisation oder Absorption Lichtschwächung erzeugt. Da das rechte austretende Strahlenbündel die Intensitätsänderung bei dem Austritt aus dem ersten Fernrohr erfährt, das linke austretende aber erst, nachdem es am Spiegel reflektiert in das erste Fernrohr durch die rechte Spalte eintritt, so ist die Distanz der beiden Schwächungsstellen gleich dem doppelten Abstand des Spaltenschirmes vom Spiegel des zweiten Fernrohrs, und kann demnach fast beliebig groß gemacht werden, während die optischen Weglängen der Strahlen bei exakter Aufstellung immer identisch sind.

Es konnten 0.05 des Fransenabstandes beobachtet werden, indem derselbe mit dem Okular betrachtet 10—15 mm betrug. Die Entfernung des Spaltenschirmes vom Spiegel wurde zu 25 m gewählt, es war also die Distanz der Lichtschwächungsstellen 5 m. Obgleich nun die Lichtschwächung so weit als möglich getrieben wurde, zeigte sich bei keiner der oben erwähnten drei Arten der Intensitätsänderung die geringste Spur einer Fransenverschiebung, und eine solche Erscheinung trat auch dann noch nicht ein, als statt des Mediums Luft ein starker brechendes angewendet wurde. Lippich faßt seine Versuche in dem folgenden Satze zusammen:

¹ F. Lippich, Sitzungsberichte d. Wiener Akad. d. Wissensch. LXXII pag. 355

In zweiter Näherung, wo bereits Hunderte von Millionenteilen einer Wellenlänge berücksichtigt sind, ist die Wellenlänge des Lichtes sowohl im freien Äther, als auch in jedem welchen ponderablen Medien unabhängig von der (Amplitude) Intensität der Schwingung, also wenn die Schwingungsdauer gegeben, eine nur von der Natur des gedachten Mediums abhängende Konstante.

In neuerer Zeit hat sich auch Dr. H. Ebert¹ mit der Frage der Unabhängigkeit von Amplitude und Wellenlänge des Lichtes experimentell befasst. Er wendet das Prinzip der Interferenz homogenen Lichtes bei sehr großen Gangunterschieden an, indem er keilförmige Glasplatten von resp. 7"—31" Steigwinkel und 1.256—7.495 mm Dicke benutzt. Um die Lage der Interferenzstreifen möglichst genau messen zu können, wendet er das Prinzip der Heliometermessungen an, indem er die keilförmigen Platten in Längsrichtung nach zerschneidet, und dann wieder mit entgegengesetzten Keilenden wieder aneinanderfügt. Es ist dadurch nicht nur eine Vergleichung gleichartiger Objekte ermöglicht, was bei der Superposition von einem Mikrometerfaden oder einer Skale auf Interferenzfransen nicht möglich wäre, sondern es wird sich auch jede Verschiebung der Fransen bei wechselnder Intensität im doppelten Betrage kenntlich machen.

Das Resultat dieser wichtigen Untersuchung spricht Ebert wie folgt aus:

Die Wellenlänge und damit die Fortpflanzungsgeschwindigkeit des Lichtes ist bis auf ein Milliontel genau unabhängig von seiner Intensität, wenn diese zwischen Werten 1 und 250 variiert.

Die einzelnen Beobachtungsergebnisse, die wir ihres großen Interesses halber veröffentlichen, lauten:

Lichtgattung	Die Helligkeit wurde herabgesetzt bis auf	Dabei ist nachgewiesen die Konstanz der	
		Wellenlänge bis auf	Fortpflanzungsgeschwindigkeit bis auf
Li α	1/10	1/300 000	1.0 km
H α	1/34	1/340 000	0.9
Na α	1/34	1/500 000	0.6
Hg α	1/250	1/840 000	0.4
Tl α	1/20	1/860 000	0.3
H β	1/10	1/320 000	1.0
Sr δ	1/9	1/340 000	0.9
Hg β	1/10	1/520 000	0.6

Noch kann man endlich neben der Unabhängigkeit dieser beiden Elemente annehmen, wie dies auch schon kurz besprochen wurde, daß die beiden Variablen ganz unabhängig von einander auf unsere Sinne einwirken. Betrachten wir hier den Gesichtssinn als den allgemeinsten Vermittler zwischen Strahlung und Bewußtsein, so empfinden wir die Verschiedenheiten der Wellenlänge als Verschiedenheit von Eindrücken, die wir Farben nennen, Verschiedenheiten der Intensität als Stärke dieser Eindrücke. Freilich, diese unendlich groß oder unendlich klein, so nähert sich erfahrungsmäßig auch die Empfindung der Farbe einer ganz bestimmten Grenze. Da aber eine unendlich große oder kleine Intensität nur ein relativer Begriff gegenüber dem Auge ist, so darf man nicht auf das physikalische Verhalten der beiden Elemente bei Annäherung an diese Grenzen geschlossen werden. Da einer jeden Wellenlänge eine andere Farben-

¹ Wied. Ann. 1887. Heft 11. Bd. XXXII.

empfindung entspricht, so werden wir im folgenden häufig statt von der Wellenlänge einer ganz bestimmten Strahlengattung zu reden, kurzweg von ihrer Farbe sprechen, die beiden Worte als völlig gleichbedeutend annehmen

Da Ruhe der Molekeln und Atome mit dem Zustande der absoluten Nulltemperatur identisch wäre, so können wir wohl schliessen, daß ein jeder Körper von der tiefsten denkbaren Temperatur an bis zu dem Zustande, da er durch Temperaturerhöhung beeinflusst aufhört, dasselbe Körper zu sein, ein Spektrum besitzen müsse, doch nicht immer sind wir im Stande, dasselbe auch zu beobachten. Herrscht im Nullzustande absolute Ruhe der Körpertheilchen, so muß zunehmender Temperatur zunehmende Geschwindigkeit der Molekularbewegung entsprechen, da wir bisher nicht nur keinen zureichenden Grund gefunden, die lebendige Kraft dieser Bewegung als eine mit Maximis und Minimis behaftete Funktion der Temperatur zu betrachten, sondern im Gegentheil geradezu beide Begriffe identifizieren mußten. Es wird daher mit wachsender Temperatur die Intensität des Spektrums zunehmen, und die zwischen zwei Impulsen verstreichende Zeit, mithin auch die Wellenlänge, neben dem Bestande des größeren Wertes derselben, kleiner werden. Bei tiefen Temperaturen werden wir hauptsächlich große, bei hohen Warmegraden kleine Wellenlängen überwiegend vorfinden. Da nun die Strahlung eines allmählich hoher und hoher temperierten Körpers aufeinanderfolgend die Empfindung von Wärme und Licht verursacht, sodann aber die bei Entdeckung der Spektralanalyse bekannten lichtempfindlichen Substanzen chemisch verändert, so nannte man Spektren mit vorwiegend großen, mittleren und kleinen Wellenlängen kalorische, optische und chemische Spektren. Heute ist diese Einteilung von keiner physikalischen Bedeutung mehr, da die Einheit des Spektrums allgemein anerkannt ist, und wir im Stande sind, lange und kurze Wellen sichtbar zu machen, lange Wellen chemisch, kurze kalorisch wirkend darzustellen. Diese Unterschiede liegen daher, da sie sich — wie die kurz angeführten Erfahrungen beweisen — von dem Spektrum unabhängig zeigen, bloß in der Individualität der zur Wahrnehmung benutzten Reagentien. Doch behält man der Bequemlichkeit halber gerne diese Einteilung bei, mit dem Unterschiede, daß man die Spektren auf das optische allein bezieht, also von einem optischen Spektrum spricht, welches sich von Blau bis Rot, von Wellenlänge 0.39 bis 0.76 Tausendstel eines Millimeters erstreckt, und statt des kalorischen das ultrarote, statt des chemischen das ultraviolette Spektrum setzt. Dieses erstreckt sich nach dem heutigen Stande der Untersuchungsmethoden von 0.18 bis 0.39, jenes von 0.76 bis 2.70 Tausendstel Millimeter. Da wir stets Wellenlängen von der besagten Größenordnung begegnen werden, so wird es unsere Erfahrungen nach am zweckmäßigsten, das Tausendstel des Millimeters als Einheit der Wellenlänge zu wählen.

Wir haben gesehen, wie sehr die Wahrnehmung eines Spektrums mit der Individualität des Beobachtungsreagens zusammenhängt, so zwar, daß ein gegebenes Spektrum als für das eine gar nicht existierend betrachtet werden kann, während es auf das andere lebhaft einwirkt. Da nach unserer Definition des Spektrums dieses von der Art der Wahrnehmung unabhängig sein mußte, so haben wir zwischen scheinbarem und wahrem Spektrum zu unterscheiden. Da sich aber die meisten und wichtigsten Untersuchungen auf das sichtbare Spektrum beziehen, so wollen wir mit Rücksicht auf den Beobachter vielleicht zweckmäßiger noch die beiden, den früheren synonymen Bezeichnungen des subjektiven als scheinbaren, und des objektiven als wahren Spektrums einführen. Da wir von einem direkt oder projiziert beobachteten Spektrum, die gewöhnlich

als subjektiv und objektiv bezeichnet zu werden pflegen, gar nicht zu sprechen haben, steht eine Verwechslung nicht zu befürchten.

Wir wollen nun einen neuen Begriff definieren, und sogleich einige interessante Folgerungen über die Beziehungen der beiden letztgenannten Spektren ziehen.

Das Verhältnis der objektiven zur subjektiven Intensität desselben Strahls heißt die Empfindlichkeit des angewendeten Reagens.

Wir betrachten nun ein beliebiges kontinuierliches Spektrum; wir fanden dasselbe (objektiv) aus theoretischen Gründen kontinuierlich, und zugleich zeigt auch die Beobachtung dieselbe Erscheinung für das subjektive Spektrum. Daraus folgt der Satz:

Die Empfindlichkeit eines jeden Reagens, welches das subjektive Spektrum eines strahlenden festen Körpers kontinuierlich darstellt, ist eine kontinuierliche Funktion der Wellenlänge.

Die Kontinuität ist hier stets im spektralen Sinne zu nehmen, und fordert außer dem mathematischen Begriffe auch noch die Abwesenheit von auffallenden Intensitätsmaxima oder Minima. Umgekehrt folgt aber auch aus der erwähnten Beobachtungsthatfache die Kontinuität der objektiven Spektren fester Körper. Denn wäre dieses Spektrum nicht kontinuierlich, so könnte das entsprechende subjektive Spektrum dann und nur dann kontinuierlich erscheinen, wenn sich die Maxima und Minima der Empfindlichkeitsfunktion der Wellenlänge und Intensität nach mit den Minimis und Maximis des objektiven Spektrums deckten. Ein solcher Zusammenhang für alle festen Körper beliebigen Zustandes mit der Empfindlichkeit eines einzigen Reagens annehmen zu wollen, wäre aber widersinnig; daher muß das objektive Spektrum fester Körper ein kontinuierliches sein.

Da die Intensität eines Strahles mechanisch erklärt war, so wollen wir dieses Element stets nach absolutem Maße genommen denken. Und zwar wählen wir als Einheiten: das Millimeter, das Milligramm und die mittlere Zeitsekunde. Einheit der Intensität ist die lebendige Kraft eines homogenen, in der Wellenlänge 0.001 Tausendstel Millimeter ausgedehnten Strahlenkomplexes vom Querschnitte 1 Quadratmillimeter, welche in Arbeit verwandelt in einer mittleren Zeitsekunde ein Milligramm auf ein Millimeter Höhe hebt. Wir werden später sehen, daß sich die Intensität in dieser Weise in der That bestimmen läßt. Die subjektive Intensität kann natürlich nur durch die Stärke der hervorgebrachten Empfindung oder Einwirkung gemessen werden. Ein durch Beobachtungen bestimmbarer Reduktionsfaktor wird die gemessene Intensität auf die objektive zurückführen. Man hat daher den Satz:

Der reziproke Wert der Empfindlichkeit eines Reagens ist das subjektive Äquivalent der objektiven Intensität.

Dieses Äquivalent ist nach dem früheren ebenfalls eine kontinuierliche Funktion der Wellenlänge.

Im folgenden wird bei Besprechung der experimentellen Ergebnisse der Spektralanalyse stets das subjektive Spektrum zu verstehen sein. Bei der Behandlung theoretischer Aufgaben werden wir jedoch immer auf das objektive Spektrum Bezug nehmen.

Die Ausdehnung des Spektrums nach Wellenlängen, soweit wir es heute kennen, war gegeben; es ist nun von Interesse zu sehen, innerhalb welcher Grenzen der Temperatur ein der Beobachtung zugängliches Spektrum zu Stande kommt.

Diese Frage beantwortet für das Emissionsspektrum Drapers¹ im Jahre 1847 entdeckte Gesetz

Alle Körper beginnen bei derselben Temperatur Strahlen derselben Wellenlänge zu emittieren. Die Strahlenemission beginnt für das tiefste Rot bei etwa 798° der absoluten Skala, unabhängig von der Natur der Körper, bei 1443° treten bereits ultraviolette Strahlen auf. Daraus folgt, daß Körper, welche ein sichtbares Spektrum liefern sollen mindestens auf 798° erwärmt sein müssen, es wäre denn, daß sie durch Fluoreszenz oder elektrische Einwirkung schon bei einer viel tieferen Temperatur leuchtend wurden. Da es dem amerikanischen Gelehrten Langley gelungen ist, selbst Wellenlängen des strahlenden Eises nachzuweisen, so ist die Temperaturgrenze, innerhalb welcher wir Spektre beobachten können, sehr weit gesteckt. Denkt man aber an die ungeheure Temperatur der Sonne, und die Bedeutung des später zu besprechenden Kirchhoffschen Gesetzes, so können wir diese Grenze nach oben und unten beliebig weit ausdehnen.

2 Herstellung des strahlenden Zustandes

Um die Spektre nach Willkür beobachten zu können, müssen wir im Stande sein, so auf die Körpermolekeln einzuwirken, daß sie Strahlen der gewünschten Beschaffenheit emittieren. Wir erreichen dies auf zweierlei Art durch Temperaturerhöhung des Körpers, und durch die Einwirkung einer anderen Strahlung auf den Körper.

Im ersteren Falle bringen wir den Körper mit einer Wärmequelle von bekannter Temperatur in Berührung, oder setzen ihn elektrischen Einwirkungen aus. Im zweiten Falle beobachten wir die bekannte Strahlung eines fremden Körpers, die den zu untersuchenden ganz, oder wenigstens teilweise durchdrungen hat.

Die allgemein benutzten Wärmequellen sind, nach ihren absoluten Temperaturen geordnet, die folgenden:

Alkoholflamme mit weniger als 2270° , die nichtleuchtende Flamme des Bunsenbrenners mit 2570° , Hydrogenflamme mit weniger, Knallgasflamme mit mehr als 3270° elektrisches Kohlenlicht mit 4300° — 5300° .

Wünschte man Flammen, deren Temperatur zwischen denen der angegebenen liegen, so kann man verschiedene Stoffe nicht nur in atmosphärischer Luft verbrennen, sondern auch in anderen Gasen, so z. B. Chlorgas in Wasserstoff, Schwefelwasserstoff in atmosphärischer Luft.

Die Elektrizität lassen wir ebenfalls auf zwei verschiedene Weisen auf die Körper einwirken. Entweder benutzen wir sie als Leiter, wo sie dann durch ihren Widerstand beträchtlich erwärmt werden, oder wir beobachten den Funken, der zwischen den aus dem gewünschten Körper gebildeten Polen, oder in dem zu untersuchenden Gase überspringt. Beidemale werden Partikelchen glühend — im ersteren Falle bei höherer, im letzteren bei tieferer Temperatur.

¹ Phil. Mag. 30 p. 345 1847 vergl. hiermit H. F. Weber Wied. Ann. 32 p. 256 1887

Ganz besonderes Interesse bietet der Fall, wo ein Gas als Leiter benützt wird. Wiedemann und Hasselberg beobachteten hierbei die außerordentlich tiefen Temperaturen unter 370° der absoluten Skale, bei der also nach dem Draperschen Gesetze ein eigentliches Glühen noch nicht eintreten kann. Wir können daher zur Erklärung dieser Erscheinung nur annehmen, daß der Äther, der ebenso ein Träger elektrischer Wirkung zu sein scheint, wie er es für die Lichtstrahlung in der That ist, direkt auf die Atome einwirkt, ohne die Molekeln bemerkenswert zu beeinflussen. Es entsteht daher gewissermaßen ein mechanisches Glühen ohne Temperaturerhöhung. Der einzige Beleg aber, der neben dieser Hypothese erbracht werden kann, ist die erfahrungsgemäße Zersetzung chemischer Verbindungen durch den elektrischen Strom ohne beträchtliche Wärmeentwicklung.

Da der Temperatur des elektrischen Kohlenbogens selbst die schwerflüssigsten Stoffe nicht widerstehen können, so sind wir in der That im Stande, die Körper nicht nur zur Emission eines kontinuierlichen Spektrums zu zwingen, sondern wir können sie sogar in Gase verwandeln, und die so entstehenden diskontinuierlichen Spektren der Untersuchung unterziehen.

Die Einwirkung fremder Strahlung auf einen Körper bekundet sich als die Erscheinung der Fluoreszenz, der Phosphoreszenz, Kaloreszenz und Absorption. Manche Stoffe haben in besonders hervorragendem Maße die Eigenschaft, die Wellenlängen der auffallenden Strahlung im Falle der Fluoreszenz und Phosphoreszenz zu verlängern, im Falle der Kaloreszenz zu verkürzen. Zwischen Fluoreszenz und Phosphoreszenz besteht dann nur der Unterschied, daß das Selbstleuchten ebenso lange oder länger andauert, als die Einwirkung der fremden Strahlen. Diese Eigenschaft einiger Körper ist in hohem Grade geeignet, die Grenzen des sichtbaren Spektrums auszudehnen, und so auch Teile des ultravioletten und ultraroten Spektrums der unmittelbaren Sinneswahrnehmung zugänglich zu machen.

3. Absorptionsspektrum.

Fällt irgend ein bekannter Strahlenkomplex, z. B. das kontinuierliche Spektrum eines Körpers, auf einen zweiten Körper von ganz beliebiger Temperatur, so bringen die Bewegungen der kleinsten Teilchen desselben Veränderungen in dem ursprünglichen Strahlenkomplexe hervor, die wir näher untersuchen wollen.

Zunächst ist klar, daß die auffallende Schwingung im Innern des Körpers Atom- und Molekularbewegungen antreffen wird, deren Impulsperioden mit der Schwingungsdauer des auffallenden Strahles entweder übereinstimmen, oder aber von dieser verschieden sind. Stimmen sie überein, so erhält das Körperteilchen in regelmäßigen Perioden stets in demselben Punkte seiner Bahn und nach derselben Richtung Bewegungsimpulse vom auffallenden Strahle. Die Bewegung dieses Teilchens wird also auf Kosten der Intensität des auffallenden Strahls vergrößert, und man sieht auf den ersten Blick, daß dieser Intensitätsverlust desto bedeutender ausfallen wird, je regelmäßiger die Periode der Atomimpulse ist.

Ist dagegen Impulsperiode und Schwingungsdauer von einander verschieden, so trifft das Ätherteilchen das Atom erst nach einer Zahl von Perioden, welche durch ein Multiplum der beiden Perioden gegeben ist. Dabei verliert natürlich der auffallende Strahl bedeutend weniger von seiner Intensität.

Wir benutzen nun diese Ergebnisse zur Erklärung der Absorption in Gasen und festen Körpern

Die Atome der Gase vollführen, wie wir bereits gesehen haben, freie und sehr regelmäßige Schwingungen, während durch die Molekularbewegung nur ein sehr schwaches kontinuierliches Spektrum entstehen kann. In dem kontinuierlichen Spektrum, welches das Gas durchdrungen hat, werden also ganz besonders jene Strahlen eine außerordentlich geringe Intensität besitzen, deren Wellenlänge gleich ist derjenigen, welche die Atome selbst erzeugt hatten. Diese schwächeren Strahlen erscheinen also des kontrastierten halber dunkel. Je freier die Atome sind, desto kleiner werden die Abweichungen der Wellenlänge von einem mittleren Werte derselben, d. h. desto schärfer begrenzt erscheint die Spektrallinie, — wenn wir unter Linie ganz allgemein eine Schwingung von außerordentlich geringer Wellenlängenausdehnung verstehen.

In den festen Körpern besitzen die Atome ziemlich unfreie Schwingungen, die sich in einer weiten Grenze um den Mittelwert der Wellenlänge gruppieren. In dem durchgehenden Spektrum werden also nicht bloß einzelne Strahlen, sondern ganze Strahlenkomplexe geschwächt, die der Wellenlänge nach desto weniger scharf begrenzt sind, je unfreier die Atome sich bewegen. Aber auch das kontinuierliche Spektrum wird im Ganzen geschwächt, denn zu der Bewegung einer jeden Molekel gesellt sich ein Strahl des auffallenden Komplexes, der qualitativ dieselben Bewegungselemente besitzt. Nur wird die Einwirkung des Strahles auf die Molekel nicht lange andauern können, denn wegen der Unfreiheit der Molekeln der festen Körper können diese dieselben Bewegungselemente nur unendlich kurze Zeit hindurch un geändert beibehalten.

Ähnliches gilt auch von den Flüssigkeiten.

Wir haben daher den ganz allgemein geltenden Satz:

Ein jeder Körper schwächt in dem ihn durchdringenden kontinuierlichen Spektrum alle Strahlen jener Wellenlängen, die er bei demselben Zustande selbst zu emittieren im Stande ist.

An der Hand der Erfahrung ergibt sich daraus ein Satz von höchster Wichtigkeit: wir finden nämlich, daß die Wellenlängen der Strahlen eines und desselben Stoffes dieselben sind, ob sie nun durch Emission oder Absorption wahrgenommen werden. Da nun die Temperaturgrenzen der beiden Arten von Spektren beliebig weit auseinandergezogen werden können, so gilt der Satz:

Die Wellenlänge der Schwingung ist von der Temperatur unabhängig.

Durch die Einführung der Absorption haben wir nun ein Mittel gefunden, das Spektrum bei jeder beliebigen Temperatur wenigstens qualitativ untersuchen zu können. Wir brauchen nur noch zu erforschen, wie weit dieser Satz auch von der Intensität der Strahlen gültig ist. Das Resultat ergibt sich leicht aus dem Prinzip der Erhaltung der lebendigen Kraft: wendet man dasselbe auf die Intensität an, so muß für jede Wellenlänge gelten: Die Summe der Intensitäten des auffallenden Strahls und des Strahls, welchen der absorbierende Strahl bei derselben Temperatur selbst emittiert, ist gleich der Intensität des durch den Körper hindurch gegangenen Strahls, mehr oder weniger im Körper absorbierten Intensität des auffallenden Strahls. Diese absorbierte Intensität ist natürlich — wie wir schon früher sahen — in Molekularbewegung, also in Wärme übergegangen. Da eine solche Gesetzmäßigkeit, wie betont, für alle Wellenlängen gelten muß, so kann stets die Intensität des von dem Körper selbst emittierten Strahls bestimmt werden, wenn wir die Intensität des auffallenden und des durchgegangenen

Strahls derselben Wellenlänge kennen, und die durch die Absorption des ersteren hervorbrachte Wärmezunahme messen könnten. Statt des in Wärme übergegangenen Intensitätsanteils können wir aber unmittelbar die ihm proportionale Absorptionsfähigkeit des Körpers einführen; kennen wir diese als Funktion der Wellenlänge, so ist auch aus dem Absorptionsspektrum das Emissionsspektrum für die betreffende Temperatur ableitbar, und wir können somit den Satz aussprechen:

Das Emissionsspektrum eines beliebigen Stoffes ist bei jeder beliebigen Temperatur darstellbar.

Spektra der in diesem Abschnitt besprochenen Form werden Absorptionsspektra oder Umkehrspektra genannt, da die entsprechenden Stellen des Absorptions- und Emissionsspektrums einander entgegengesetzt hell und dunkel erscheinen. Die Absorption des kontinuierlichen Spektrums, welche natürlich wie dieses eine kontinuierliche Funktion der Wellenlänge ist, heisst allgemeine Absorption. Die Absorption des diskontinuierlichen Spektrums heisst elektive oder auswählende Absorption.

Das früher aufgeschriebene Gesetz über den Zusammenhang von Emission und Absorption wurde zuerst von Kirchhoff auf Grund strenger mathematischer Deduktion in der Form ausgesprochen:

Das Verhältnis zwischen dem Emissionsvermögen und dem Absorptionsvermögen einer und derselben Strahlengattung ist für alle Körper bei derselben Temperatur dasselbe.

Damit war der theoretische Grund zur Spektralanalyse gelegt. Wie aber große Wahrheiten meist im Laufe der Zeit heranreifen, so war es auch mit dem besprochenen Gesetze.

Schon Euler hatte in seiner „Theoria lucis et caloris“ das Prinzip ausgesprochen, daß ein jeder Körper Licht von solcher Wellenlänge absorbiere, in welcher seine kleinsten Teilchen selbst oscillieren. Foucault gelang es bereits, die Umkehrung des Natriumspektrums zu beobachten, und Ångström stellte schon im Jahre 1853 den Satz auf, daß die Lichtstrahlen, welche ein Körper absorbiert, genau dieselben seien, welche er im glühenden Zustande selbst auszusenden vermag. Freilich hatte Ångström unterlassen hinzuzufügen, daß die Temperatur in beiden Fällen dieselbe sein müsse.

Absichtlich angestellte Umkehrungsversuche rühren auch von Stokes her, und besonders von Balfour Stewart, dessen daraus gezogene Resultate sehr nahe mit Kirchhoffs Folgerungen übereinstimmen.

Wir müssen schliesslich noch der Fraunhoferschen Beobachtung gedenken, nach welcher die Natriumlinie ganz genau mit der dunklen Linie *D* des Sonnenspektrums koinzidiert, sowie der Vorlesungen W. Thomsons an der Glasgow university 1852—53 gehalten, welche bereits alle Folgerungen besprechen, welche die Umkehrung des Natriumspektrums nach sich zieht.

Nachdem im Jahre 1860 Kirchhoff seine Untersuchungen über das Verhältnis von Emission und Absorption veröffentlichte, waren es besonders Wüllner und Zöllner, welche die weitgehendsten Folgerungen daraus schlossen. Die Versuche über den Einfluß von Druck und Temperatur bestätigten immer mehr das aufgestellte Gesetz und insbesondere die schönen Erfahrungen Franklands und Lockyers auch die Folgerungen Zöllners über die Reduzierbarkeit der Spektra.

4 Folgerungen aus dem Kirchhoffschen Gesetze

Um das für gleiche Wellenlängen und gleiche Temperaturen konstante Verhältnis der Emission und Absorption nahe zu bestimmen, nehmen wir an es gäbe Körper, welche selbst in den dünnsten Schichten alles auf sie auffallende Licht absorbieren. Da der Absorptionskoeffizient das Verhältnis des absorbierten Lichtes zur auffallenden Lichtmenge ist, so ist für solche Körper, die wir absolut schwarze Körper nennen, dasselbe der Einheit gleich. Man sieht daher, daß das obige Verhältnis gerade die Emission des absolut schwarzen Körpers darstellt, welche eine Funktion der Wellenlänge und der Temperatur allein ist.

Die Form dieser Funktion ist bislang noch unbekannt; man kann aber aus den Erfahrungen über die Spektra dunkler Körper einige allgemeine Eigenschaften derselben ableiten. Durch ähnliche Schlüsse, wie wir sie schon gezogen, folgt:

Die Funktion, welche die Emission eines absolut schwarzen Körpers darstellt, kurz auch e -Funktion oder Kirchhoffsche Funktion genannt, ist eine kontinuierliche Funktion der Wellenlänge und der Temperatur. Bei konstanter Temperatur kann sie keine auffallende Maxima oder Minima für veränderliche Werte der Wellenlänge annehmen, und für konstante Wellenlänge können solche spektrale Diskontinuitäten auch für wechselnde Temperatur nicht vorkommen.

Bei gegebener Temperatur nimmt die Funktion für wachsende Wellenlängen zu; bei fester Wellenlänge wächst sie mit wachsender Temperatur.

Für kleine Werte der Temperatur und gegebene Wellenlänge ist die Funktion nahezu Null, je kleiner die Wellenlänge, desto höher muß die Temperatur sein, damit die Funktion eben verschwinde. Da nun das Absorptionsvermögen bei keinem einzigen Körper gleich Null sein kann, so muß das Emissionsvermögen für eine bestimmte Wellenlänge bei tiefer Temperatur Null werden. Sobald aber für diese Wellenlänge bei wachsender Temperatur die Kirchhoffsche Funktion einen endlichen Wert annimmt, ist auch bereits das Emissionsvermögen für diese Wellenlänge von Null verschieden. Das heißt:

Alle Körper fangen bei derselben Temperatur an, Strahlen einer gegebenen Wellenlänge auszusenden.

Je kleiner die Wellenlänge, für welche die Emission beginnt, desto höher muß die Temperatur sein. Der Kirchhoffsche Satz, dehnt also das Drapeische Gesetz, welches ursprünglich nur für feste Körper experimentell bewiesen war, auch auf flüssige und gasförmige Körper aus, und erteilt ihm den Wert eines theoretisch bewiesenen Gesetzes.

Da das Absorptionsvermögen stets ein echter Bruch ist, so folgt auch, daß das Spektrum des absolut schwarzen Körpers in allen seinen Teilen unter allen denkbaren Spektren derselben Temperatur das intensivste ist, und umgekehrt sind in einem Teile derselben Wellenlänge die Spektren eines absolut schwarzen und irgend eines andern Körpers gleich, so besitzt der letztere Körper die höhere, und zwar die um so höhere Temperatur, je kleiner sein Absorptionsvermögen ist.

Die Kirchhoffsche Funktion wurde im spektralen Sinne für kontinuierlich befunden. Da nun die Emission mancher Körper eine diskontinuierliche ist, so folgt, daß das Absorptionsvermögen als Funktion der Wellenlänge genau dieselben Diskon-

tinuitäten besitzen müsse. Wenn also ein Körper eine gewisse Strahlengattung besonders reichlich emittiert, so wird er dieselbe Strahlengattung auch sehr energisch absorbieren können. Daraus schloß Kirchhoff auf die Möglichkeit der Umkehrung der Spektra, die wir schon zu besprechen Gelegenheit hatten.

Das Verhältnis von Emission und Absorption ist vom Drucke unabhängig; nicht so aber die einzelnen Funktionen. Für das Absorptionsvermögen können wir die Form der Druckfunktion leicht aufstellen, da bei gleichbleibender Temperatur die in die Gesichtslinie fallende Anzahl der absorbierenden Körperteilchen dem Drucke proportional ist. Nennt man das Komplement des Absorptionsvermögens zur Einheit, also die von der Einheit der auffallenden Lichtmenge nach der Absorption übrigbleibende Lichtmenge den Durchlässigkeits- oder Transmissionskoeffizienten, so findet man, wie wir später sehen werden:

Der Logarithmus des Transmissionsvermögens ist dem Drucke proportional.

Je größer also der Druck oder die Dichtigkeit des Körpers, desto mehr nähert sich das Absorptionsvermögen der Einheit, also das Emissionsvermögen dem des absolut schwarzen Körpers. Daher erklärt sich das kontinuierliche Spektrum der Körper überhaupt, die Intensitätszunahme der Spektrallinien der Gase, und wenigstens aus subjektiven Kontrastgründen auch die Erbreiterung derselben bei zunehmendem Drucke.

5. Spezielle Arten des Absorptionsspektrums.

In besonders energischem Maße sahen wir Absorption auftreten, wenn die auf den Körper fallende Strahlung mit dessen eigenen bei der betreffenden Temperatur möglichen Wellen gleiche Periode besaß. Es war aber zugleich betont, daß Absorption auch noch dann stattfinden müsse, wenn Multipla der Perioden sich begegnen, und der gegebenen Erklärung nach ist es leicht einzusehen, daß die so stattfindende Absorption desto stärker sein müsse, je einfacher das Periodenverhältnis ausdrückbar ist. Infolge dieser Absorption, die man im Gegensatze zu der direkten der gleichen Wellenlängen die indirekte nennen könnte, entstehen im Innern des Körpers neue Schwingungen, deren Wellenlängen sich in einem eng mit dem Verhältnisse der Perioden verknüpften Gesetze ausdrücken lassen. Diese neuen Strahlen treten aus dem Körper heraus, und werden, falls sie zwischen die jetzt zugänglichen Grenzen des Spektrums fallen, als Phosphoreszenz- oder Fluoreszenzstrahlung wahrnehmbar, je nachdem ihre Dauer die der fremden Strahleneinwirkung übertrifft, oder aber derselben gleichkommt.

Aus dieser Erklärung folgt nun, daß nur ein vom Körper absorbierter Strahl diese Erscheinungen hervorzurufen im Stande ist, nicht aber, daß jeder absorbierter Strahl sie auch wirklich erzeugt. Denn es gehört hierzu eine solche Molekularstruktur des absorbierenden Körpers, die indirekte Absorption ermöglicht. Beide Folgerungen bestätigen die Erfahrungen besonders Stokes' und Becquerels. Bezüglich der zweiten muß aber bemerkt werden, daß die indirekte Absorption, die gewiß in irgend einem Maße, eine allgemeine Eigenschaft der Materie ist, nicht immer durch Fluoreszenz wird nachweisbar sein, da die Bedingungen der Wahrnehmbarkeit nicht eingehalten werden können. Und in der That weisen die von Becquerel angestellten Versuche darauf hin, daß die Phosphoreszenz eine viel allgemeinere Eigenschaft der Materie ist, als man allgemein anzunehmen geneigt wäre.

Was nun die Intensität dieses Fluoreszenzlichtes anbelangt, so ist dasselbe jedenfalls durch die eigene Wellenlänge und die des auffallenden kontinuierlichen Strahlenkomplexes ausdrückbar. Es kann also im allgemeinen nicht dieselbe Funktion der Wellenlänge sein, durch welche ein kontinuierliches Spektrum fester glühender Körper ausdrückbar ist. Daraus folgt, daß wir es hier ebenfalls mit einem subjektiven, komplizierten Spektrum zu thun haben, welches auf das wahre, auffallende Spektrum erst dann reduziert werden kann, wenn sowohl die Wellenlänge des auffallenden als des ausgestrahlten Lichtes bekannt ist.

Im Grunde genommen haben wir es also mit Erscheinungen der Summations- und Differenzschwingungen zu thun, da nun den letzteren unter sonst gleichen Umständen die größere Wellenlänge entspricht, so können wir folgende Sätze aufstellen:

Im allgemeinen erzeugen Strahlen kleiner Wellenlängen durch Differenz-, Strahlen größer Wellenlängen durch Summationsschwingungen Phosphoreszenzlicht innerhalb der Grenzen des sichtbaren Spektrums.

Die letztere Erscheinung nennt man Kolorreszenz. Beide zusammen sind in hohem Grade geeignet, die Grenzen des sichtbaren Spektrums beiderseits zu erweitern, und besonders gilt dies von den Absorptionsspektren, wo es zumeist auf die genaue Bestimmung der Wellenlänge des absorbierten Strahles ankommt. Es ist nämlich klar, daß die dunklen Linien eines Umkehrungsspektrums auch in der erregten Strahlung dunkel erscheinen müssen, während helle Linien nicht unbedingt sichtbar zu sein brauchen.

In besonders hohem Maße sind fluoreszierend Uranglas, kolorreszierend Chlorophyll, Naphtalinrot, während einige Substanzen, z. B. Chamaeleinrot, beide Eigenschaften innerhalb der Grenzen des sichtbaren Spektrums vereinigen.

Stokes, der die Fluoreszenzercheinungen zuerst eingehend untersuchte, kam zu dem experimentellen Ergebnisse, daß die Fluoreszenz, durch kurzwellige Strahlen erregt, diese stets in lange Wellen verwandelt. Wenn nun auch dieser Satz dem Vorigen nach Berichtigung bedarf, kann er doch, zumal in Fällen der Anwendung, als meist zutreffend betrachtet werden.

6. Einfluß von Temperatur und Druck

Schon die ersten Entdecker der Spektralanalyse wiesen darauf hin, daß Druck- und Temperaturänderungen die Wellenlängen der Strahlen zwar nicht, desto energischer aber die Intensität und Breite der Linien verändern, so daß durch das Auftreten und Verschwinden von Linien oft das Spektrum ein anderes geworden zu sein scheint. Untersuchen wir nun diese Veränderungen etwas eingehender, indem wir zunächst die Annahme machen wollen, daß die Zustandsänderung des Gases — denn wir reden jetzt von diskontinuierlichen Spektren — von keinem wesentlichen Einflusse auf seine Molekülstruktur ist.

Zunahme der Temperatur ist identisch mit Zunahme der lebendigen Kraft der Bewegung kleinster Korperteilchen. Es wird also die Intensität der Linien zunehmen, die Zahl derselben, da infolge vergrößerter Helligkeit vorher nicht wahrnehmbare Schwingungen nun intensiver auftreten, wachsen, und die Begrenzung des Spektrums in der Richtung der abnehmenden Wellenlängen ausgedehnt werden. Die Breite der

Linie dagegen wird auch bei wachsender Temperatur wesentlich unverändert bleiben müssen. Denn sie verdankt ihre Entstehung dem Umstande, daß die Schwingungen nicht mathematisch genau einem Werte entsprechen, sondern als Mittelzustand benachbarter Bewegungen aufgefaßt werden muß. Wird also die Atomverkettung in der Molekel bei wachsender Temperatur loser, so nimmt die Breite der Linie sogar ab.

Von dem Drucke können wir Ähnliches aussagen. Wie schon die Berücksichtigung dieses Elementes bei dem Kirchhoffschen Gesetze zeigte, nimmt mit wachsendem Drucke die Intensität zu, da der Druck als Exponent des Transmissionsvermögens auftritt. Aus der Zunahme der Intensität schliessen wir auf größere Zahl der Linien und größere Ausdehnung des Spektrums. Was die Breite der Linien betrifft, so ist leicht einzusehen, daß diese vergrößert werden muß. Denn die durch Druck enger zusammengedrängten Molekeln bedingen geringere Freiheit der schwingenden Atome, mithin weitere Grenzen der sonst einfachen Schwingung. Gerade diese Erscheinung bietet viel des Interessanten, da sie enge mit dem kontinuierlichen Spektrum der Gase zusammenhängt. Erreicht nämlich der Druck eine gewisse, nur von der Natur des betreffenden Gases abhängige GröÙe, so ist der Unterschied der Emission des Gases von der des absolut schwarzen Körpers beliebig klein, das Spektrum ist kontinuierlich. Diese Folgerung aus dem Kirchhoffschen Gesetze bestätigt die Erfahrung vollkommen. Wüllner¹ untersuchte in dieser Richtung Hydrogen und Oxygen, und es mögen die auf das erstere Element Bezug habenden Beobachtungen kurz angeführt werden.

Das sichtbare Spektrum des Hydrogen besteht bei geringem Drucke — etwa 20 mm Quecksilberhöhe — aus drei schmalen Linien, die nach wachsenden Wellenlängen geordnet die Bezeichnung H_γ , H_β und H_α führen. Erhöht man den Druck auf etwa 45 mm, so erscheint H_γ ziemlich stark, H_β weniger auffallend erbreitert, während H_α noch ganz unverändert ist. Bei 450 mm Druck verwandeln sich H_β und H_γ in kontinuierliche Bänder und auch H_α erscheint als sehr breite verwaschene Bande, bis bei 560 mm Druck das Spektrum vollkommen kontinuierlich geworden ist.

Ähnliche Beobachtungen auch an anderen Stoffen angestellt, lehren, daß die Erbreiterung der Linien zumeist bei den Kurzwelligen anfangend gegen die langen Wellen fortschreitet. Nicht alle Linien erbreitern sich aber symmetrisch nach beiden Seiten; herrscht dieser Fall vor, so erfolgt die stärkere Erbreiterung in der Richtung der größeren Wellenlängen. Der Grund dieser einseitigen Erbreiterung ist jedenfalls darin zu suchen, daß an der betreffenden Stelle des Spektrums das Absorptionsvermögen des Stoffes zu beiden Seiten der Linie ein etwas verschiedenes ist.

Umgekehrt folgt aus dem früheren, daß Verminderung des Druckes und der Temperatur die Zahl der Spektrallinien reduziert, und es unterliegt keinem Zweifel, daß man auf diese Weise fortschreitend das Spektrum eines jeden Stoffes wird im allgemeinen auf eine einzige Linie herabdrücken können, deren Wellenlänge nur von der Natur dieses Stoffes abhängt. Auch diese Folgerung bestätigen Franklands und Lockyers Untersuchungen, die das Spektrum des Hydrogen und Nitrogen in Form einer einzigen Linie darstellten.

Die Erscheinungen, die wir hier zeitlich nacheinander durch Veränderung des Zustandes herstellen, lassen sich auch räumlich nebeneinander wahrnehmbar machen.

¹ Pogg. Ann. 137. p. 337. 1869.

wie dies zuerst Lockyer that Denken wir uns den Stoff, dessen Spektrum untersucht werden soll mit einer derart beschaffenen Wärmequelle in Berührung, daß jedem Punkte des Volumens eine ganz bestimmte Temperatur und Dichtigkeit (Druck) entspricht, und die Beobachtungsmethode ebenfalls so gewählt, daß in jeder Punkt des Spektrums nur aus Strahlen zusammengesetzt ist welche einer ganz bestimmten Temperatur und bestimmten Drucke angehören Wir erreichen dieses z. B. durch Anwendung von elektrischem Bogenlicht und Projektionsapparaten

Linien, welche nur bei hoher Temperatur und großer Dichtigkeit auftreten werden einen geringen Teil der Breite des Spektrums einnehmen, während alle jene Linien, welche schon bei tiefer Temperatur und geringem Drucke zum Vorschein kommen, sich durch die ganze Breite des Spektrums hindurchziehen Es folgt daraus, daß die Linien verschiedene Länge zu haben scheinen, und jene letzte Linie auf welche sich endlich das ganze Spektrum reduzieren laßt, wird die längste sein Wir sehen zugleich, daß die Länge der Linie ein Maß abgibt für den Grad ihrer Charakteristik des betreffenden Stoffes, und wir können folgern, daß in Mischungen mehrerer Stoffe zumeist nur deren lange Linien vorhanden sein werden

An einem Übel leiden aber alle die erwähnten Versuche wir sind nicht im Stande den Einfluß der Temperatur und des Druckes allein rein darzustellen, da zumeist die Erhöhung der einen auch die Vergrößerung des andern nach sich zieht, und dies gilt in besonders hohem Maße gerade von den gebräuchlichsten Untersuchungsmethoden dem elektrischen Funken, Bogenlichte und den Geißlerschen Röhren

Wir lassen nun die Voraussetzung konstanter Atomverkettung bei wechselnder Temperatur fallen lassen teilweise Dissociation oder allotrope Modifikation der Molekel vor sich gehen Unterhalb dieser Temperatur, bei welcher die besprochenen Veränderungen vor sich gehen, fallen die Spektren unter die schon bezeichneten Gesichtspunkte von da ab jedoch unterliegen sie Veränderungen, wie das auch die Erfahrung bestärkt Wir können also behaupten, eine jede chemische Verbindung besitze ihr eigenes Spektrum, welches jedoch erst dann wird wahrnehmbar sein, wenn die zur Herstellung desselben nötige Temperatur kleiner ist als die Temperatur des Dissoziationsprozesses Aus dem Bau der Molekel muß schon folgen, daß dieses Spektrum im allgemeinen komplizierter sein muß, als das Spektrum der einfachen Körper Und ebenso können wir behaupten, daß alle einfachen Stoffe, welche allotrope Modifikationen zulassen, mehrfache Spektren besitzen müssen Diese mehrfachen Spektren sind in der That schon beobachtet worden So soll z. B. Hydrogen bei Zunahme des Drucks und der Temperatur nacheinander folgende Spektren zeigen Ein Sechslinienspektrum, vorübergehendes Bandenspektrum, ein Dreilinienspektrum, ausgebildetes Bandenspektrum, rein kontinuierliches Spektrum Manche läugnen die Möglichkeit mehrfacher Spektren, manche sprechen zu deren Gunsten Schwierigkeiten bereiten sie jedenfalls nur dann, wenn man sie ohne zugleich erfolgende allotrope Modifikation der Molekel aus dem Kirchhoffschen Gesetze abzuleiten sucht Sobald aber diese Veränderung der Molekularstruktur zugelassen wird, ist damit implizite auch schon die Veränderung des Absorptionsvermögens, mithin auch des emittierten Spektrums gegeben

Zur Beobachtung dieser Dissoziationserscheinungen ist gerade die Lockyersche Methode der langen und kurzen Linien besonders geeignet Denn selbst unter der Dissoziationstemperatur einer Verbindung werden schon einzelne Molekeln zerfallen, und ein von dem Spektrum der Verbindung verschiedenes Spektrum zeigen Und zwar

werden, wie wir dies früher gesehen haben, die längsten Linien der Bestandteile als kurze Linien in dem Spektrum der Verbindung auftreten müssen. Die Entwicklung dieser kurzen Linien, die bei fortschreitendem Zerfall der Molekeln, nach und nach zu langen werden müssen, hält nun Schritt mit der Dissoziation und giebt ein Maß derselben ab.

Umgekehrt finden sich aber auch in den Spektren der von uns als Elemente bekannten Stoffe analoge Erscheinungen, welche rückwärts auf eine Dissoziierbarkeit der einfachsten Stoffe hinweisen. Wir werden mathematische Belege für diese Ansicht erst später erbringen können, wollen aber doch hier schon erwähnen, daß die moderne Chemie diesem Gedanken — wenigstens in vielen Fällen — nicht abhold ist.

7. Qualitative und quantitative Spektralanalyse.

Die wunderbare Empfindlichkeit der spektralanalytischen Beobachtung mußte schon frühe den Wunsch haben reifen lassen, die Resultate dieses neuen Wissenszweiges für analytische Zwecke verwertbar machen zu können. Je nachdem aber eine qualitative oder quantitative Analyse gefordert wurde, fielen die Bestrebungen sehr verschieden aus. Durch Kirchhoff und Bunsen war bereits festgestellt, daß einem jedem Elemente bei beliebiger Temperatur ein eigenes, leicht erkennbares Spektrum entspreche, und daß dieses Spektrum um so einfacher sich gestalte, je niedriger die Temperatur sei. Diesen aus dem Vorigen sich von selbst ergebenden Satz drückt Bunsen mit den Worten aus: Die Stoffe, deren Spektren sich schon in der Temperatur der Flamme entwickeln, werden am besten in dieser und nicht im elektrischen Funken beobachtet. Die Möglichkeit einer qualitativen Analyse war somit gegeben, und da es sich nur um die Wellenlänge der auftretenden Strahlung handelte, war es gleichgiltig, ob ein Emissionsspektrum oder ein Absorptionsspektrum angewendet wurde. Es war also auch die Temperaturgrenze, innerhalb welcher eine solche Analyse bewerkstelligt werden konnte, eine durchaus nicht beschränkte, und die Folgen dieses Umstandes sind gewiß die rasche Anwendung und Verbreitung der Spektroskopie in Astronomie und Technik.

Die späteren Studien Lockyers haben allerdings nachgewiesen, daß der anfangs vermutete Satz: Kein Strahl einer gegebenen Wellenlänge könne mehreren Stoffen gemeinsam sein, Berichtigung bedürfe; doch ist auch die Berichtigung von keinem Einflusse auf die qualitative Analyse geworden, welche noch in eben der Form besteht und bestehen wird, in welche sie Kirchhoff und Bunsen geleitet.

Die Versuche einer qualitativen Analyse fielen weniger günstig aus; gewiß ist leicht einzusehen, daß die Intensität einer Strahlung außer von der Temperatur auch von der Menge des glühenden Stoffes abhängt, wie wir dies ja auch bei dem Kirchhoffschen Gesetze in der Berücksichtigung des Druckes betonten. Doch wird man andererseits auch nicht vergessen, daß ein wenig flüchtiger Stoff in einem gegebenen Momente nicht jene Intensität seiner Strahlung entwickeln können, wie ein leichtflüchtiger, und das Emissionsspektrum müßte daher notwendig als ein Zeitintegral aufgefaßt werden, dessen Parameter die Flüchtigkeit des zu untersuchenden Stoffes ist. Weiter wäre es aber bei der bisherigen Unkenntnis der Emissionsfunktion unmöglich geworden, Einflüsse und Veränderungen der Temperatur in Rechnung zu ziehen. Einem großen Nachteile der geplanten Methode könnte man noch entgehen, wenn man nicht

die Menge des Stoffes überhaupt suchte, sondern nur die Mengen der gleichzeitig glühend gemachten Bestandteile

Während es also auf diesem Gebiete über Versuche hinaus nicht gedieh, schlugen Andere, Vierordt an der Spitze, einen anderen Weg ein, die Methode der Absorption. Hier hatte man die Erhaltung der Temperatur in der Hand, und man konnte hauptsächlich auf einem expliziten Gesetze bauen. Wir stellten vorgerichtet schon früher den Satz auf: Der Logarithmus des Transmissionskoeffizienten ist dem Drucke proportional. Statt Druck können wir aber Menge des Stoffes sagen, denn der Druck spielt hier nur dann und insofern eine Rolle, als er mehr absorbierende Korparteilchen in die Gesichtslinie bringt. Bei konstanter Dichtigkeit erreichen wir aber dasselbe durch Vergrößerung der durchstrahlten Schichte, Vermehrung der Menge. Bestimmungen der Absorption oder Transmissionskoeffizienten haben über im allgemeinen keine besonderen Schwierigkeiten. In diesem Sinne kann also von einer quantitativen Analyse in der That gesprochen werden, und ihr einziger Nachteil ist nur der, daß Intensitätsbestimmungen — denn auch die Bestimmung der Absorption muß hier auf reduziert werden — sehr an Zuverlässigkeit leiden. Nicht prinzipielle, die Methode selbst betreffende Einwurfe sind, daß Unkenntnis der Absorptionsfunktion in ihrer Abhängigkeit von der Temperatur auch hier weitere Reduktionen der Messungen unmöglich macht.

Es war daher ein entscheidender Schritt nach vorwärts, als Lockyer auf Grund seiner Methode der langen und kurzen Linien eine überaus umständliche, aber immerhin lebensfähige quantitative Analyse anbahnte. Wie wir schon früher sahen, konnten bei geringen Beimischungen eines fremden Stoffes nur dessen längste Linien als kurze Linien des Gemisches im Spektrum auftreten. Und zwischen der Zahl der auftretenden Linien und der Menge des Stoffes besteht ein inniger Zusammenhang, den Lockyer mit vieler Sorgfalt experimentell in vielen Fällen aufdeckte. Die ganze Analyse war daher auf das Abzählen von Spektrallinien reduziert. Da nun die aufeinanderfolgenden Zahlen eine diskontinuierliche Funktion vorstellen, so konnte natürlich auch die Menge des beigemischten Stoffes nicht genau — wenigstens über einer gewissen Grenze — nicht genau bestimmt werden. Lockyers Beobachtung jedoch, daß sich mit der Menge zugleich auch die Intensität und Länge der Linie ändere, half über diese Schwierigkeit hinweg, so daß die gleichzeitige Anwendung von Schätzungen der Länge und Intensität auf einen Genauigkeitsgrad führten, der überhaupt von nahezu der Ordnung ist, wie die Empfindlichkeit der Spektralanalyse selbst.

8 Spektralverwandtschaften

Unter diesem Namen begreifen wir zwei Erscheinungen, die die Spektralanalytiker häufig und anhaltend beschäftigten, die Analogie der Spektren chemisch und physikalisch verwandter Stoffe, und die Gesetzmäßigkeit der Wellenlängen der Linien desselben Stoffes.

Nach unseren Anschauungen über das Wesen des Spektrums wird es überhaupt wahrscheinlich, daß Atome von nahezu gleichen Eigenschaften zu einer Molekel vereint nach analogen Gesetzen schwingen werden. Und in der That fand Lecoq de Boisbaudran, daß sich die Spektren der Alkalien in vielen Punkten ähneln, so daß er den Satz aussprechen konnte: Mit zunehmendem Atomgewicht verschiebt sich der Schwer-

punkt des Spektrums in der Richtung der wachsenden Wellenlängen. Gleichsam, als ob die schweren Atome langsamere Schwingungen vollführten. Mit demselben Gegenstande befaßte sich auch Ciamician, der diese analogen Spektren mit dem Namen der homologen belegte; er kommt zu dem Resultate, daß jene Elemente reicher an langwelligen Strahlen sind, welchen die größere chemische lebendige Kraft entspricht.

Diese Sätze haben jedoch einen zu allgemeinen Charakter, so daß sie zu unmittelbaren weiteren Schlüssen keinen Anlaß geben können, und bedenklich bleibt dabei stets, daß die Herleitung dieser Verwandtschaften zu sehr Sache subjektiver Überzeugung ist. Ähnliche, nur für eine engere Klasse von Stoffen geltende Beziehungen, sogar in Gestalt von Gleichungen vorgelegt, rühren auch von anderen Forschern her. Zumeist liegen ihnen aber Daten zu Grunde, welche nur das eben benutzte Instrument charakterisieren, und können somit nicht als Gesetze gelten.

Mehr Erfolg haben die Untersuchungen der Verwandtschaft der Spektrallinien desselben Stoffes aufzuweisen. Schon frühe finden wir die Ansicht durchdringen, daß die Wellenlängen der auftretenden Strahlen möglicherweise in einfachen harmonischen Verhältnissen stünden, gleichwie die Obertöne einer Saite. Und in der That lassen sich z. B. die drei bekannten Linien des Hydrogens H_α , H_β und H_γ als der 20., 27. und 32. Oberton einer Schwingung betrachten, deren Wellenlänge $\lambda = 0.013127$ mm ist. Auch andere Stoffe, z. B. Kadmium, Magnesium usw. fügen sich ähnlichen Regeln. Dabei ist aber zu bedenken, daß die Ordnungszahlen der einzelnen Linien sehr hoch und nicht kontinuierlich sind, und daß es unter solchen Umständen stets gelingen wird, beliebige Wellenlängen mit vorgelegter Genauigkeit als Oberschwingungen darzustellen. Nimmt man dagegen noch hinzu, daß sich viele charakteristische Linien der so aufgestellten Reihe nicht fügen — bei Hydrogen z. B. gilt dies schon von der vierten, ultravioletten Linie H_δ — so muß man dieser Regel überhaupt die physikalische Berechtigung absprechen.

Wir finden in dieser Richtung auch theoretische Untersuchungen. So berechnet Schuster mit Hilfe der Wahrscheinlichkeitsrechnung, wie viel Linien eines linienreichen Spektrums bei beliebiger Verteilung der Schwingungen harmonischen Verhältnissen genügen würden. Er findet im allgemeinen die Zahl, welche auch die Beobachtung ergibt, woraus folgt, daß die Schwingungen der Atome nicht nach Art der gespannten Saiten vor sich gehen, sondern andern, komplizierteren Verhältnissen entsprechen.

Dagegen beruht auf direkten Beobachtungen eine andere, nicht minder interessante Wahrnehmung. Gruppen von Spektrallinien pflegen sich häufig zu wiederholen, so bei Natrium, Magnesium usw., und oft sind sie abwechselnd scharf und unscharf begrenzt. Hier ist die Wahrscheinlichkeit eines Kausalverbandes schon bedeutend groß, dieser selbst jedoch noch unerschlossen.

Unter allen hierher gehörigen Untersuchungen ist in erster Reihe das Resultat J. Balmers zu nennen, der durch eine äußerst einfache Formel, deren Variable ganz einfach die kontinuierlich fortlaufende ganze Zahl ist, die bislang bekannten dreizehn Hydrogenlinien mit einer der genauesten Beobachtung adäquaten Genauigkeit darstellt. Die Form ist rein empirisch gefunden, die Bedeutung der beiden in ihr enthaltenen Konstanten also noch vor der Hand unbekannt. Hagenbach gelang es, dieselbe auch auf die Spektren anderer Elemente auszudehnen.

Wir werden diese Formel später rein theoretisch ableiten, und ihr daher allgemeine Anwendbarkeit zusprechen. Des allgemeinen Interesses halber geben wir

aber schon vorgreifend die Bedeutung derselben an. Das Balmersche Gesetz besagt: Die Wellenlänge eines Stoffes, welche der Ordnungszahl m entspricht, ist direkt proportional dem Quadrate dieser Zahl und indirekt proportional dem Unterschiede der Quadrate der Ordnungszahlen dieser und der unendlich langen Wellenlänge. Der Proportionalitätsfaktor — und das ist das Wichtigste — ist eine für Gase ganz genau angebbare Funktion der Dissoziationstemperatur, zugleich die Grenze gegen welche hin die Linien in der Richtung der abnehmenden Wellenlängen konvergieren. Wir sind also aus den genau beobachteten Wellenlängen der Linien verschiedener Stoffe im Stande die Temperatur anzugeben, bei welcher für die betreffende Substanz Dissoziation eintritt, zugleich aber auch die Grenze auszustecken jenseits derer keine kurzwelligere Linie dieses Stoffes mehr stehen kann.

Andererseits ist es klar, daß die Formel eben ihrer Allgemeinheit halber auch die Spektralverwandtschaften verschiedener Stoffe ausdrückt. Für Gase speziell können wir sagen, daß von reinen Zahlenfaktoren abgesehen, sich die Wellenlängen gleicher Ordnungszahlen verhalten wie umgekehrt die Temperaturen der beginnenden Dissoziation. In neuester Zeit faßt Prof. A. Grünwald die Frage der Linienverwandtschaften von einem verschiedenen Gesichtspunkte auf, indem er die Veränderungen der Wellenlängen untersucht, welche eintreten, wenn das emittierende Element in andere chemische Zustände übergeht. Wir werden uns später mit diesem interessanten Gegenstande noch eingehender zu befassen haben.

Wir haben früher erwähnt, daß Lockyer im Laufe seiner Studien auf Linien geführt wurde, welche mehreren Stoffen zugleich angehören, und die auf keine Weise eine andere Deutung zulassen. Die Balmer'sche Gleichung giebt uns leicht Aufschluß darüber, welchen Bedingungen ein Stoff unterliegen muß, damit er mit einem andern eine, oder mehrere Spektrallinien gemeinschaftlich besitzen könne. Wir finden die interessanten Sätze:

Die Gemeinschaft einer Linie der Spektra mehrerer Stoffe ist an keine Bedingung gebunden, mehrere Linien können nur den Spektra jener Stoffe gemeinsam sein, welche im Augenblicke der Dissoziation in Bezug auf Intensitätsverteilung ähnliche Spektra besitzen.

Lockyer nennt diese Linien basisch, da er von der Voraussetzung der Dissoziation der chemischen Elemente ausgehend annimmt, diese gemeinsamen Linien gehörten demselben Urstoffe an. Das vorstehende Gesetz widerspricht dieser Anschauung nicht, denn es erfordert die Intensität oder zum mindesten große Ähnlichkeit der Stoffe. Daß aber die basischen Linien schon lange vor Erreichen der Dissoziationstemperatur auftreten, ist keine Widerlegung, da gerade die Dissoziation keine plötzlich eintretende Erscheinung ist, derart, daß selbst der Dissoziationspunkt eine mehr willkürliche als physikalische Definition besitzt. Und außerdem beobachten wir häufig in den Spektra der Verbindungen derselben Stoffe die Linien der gemeinschaftlichen Bestandteile noch bevor der Zerfall der Verbindung eingetreten wäre.

Endlich erklärt die Balmer'sche Gleichung ungezwungen den allgemein bekannten Umstand, daß bei allen Stoffen die Häufigkeit der Linien kurzer Wellen mit abnehmender Wellenlänge zunimmt. Diese Gedrangtheit der Linien wird besonders da auffallend, wo an und für sich, wie z. B. beim Eisen, ein linienreiches Spektrum vorliegt.

9. Allgemeine Spektraleigenschaften.

a) Spektra der Alkalien und alkalischen Erden.

Die Spektra der Alkalien treten schon bei der relativ niederen Temperatur der Bunsenflamme höchst charakteristisch hervor, sind im allgemeinen recht einfach, aus wenigen Linien bestehend, und von größter Empfindlichkeit in Bezug auf die Menge des glühenden Stoffes. Die in die Flamme gebrachte Verbindung reduziert sich sofort auf das reine Metall.

Die Reduktion der Verbindung alkalischer Erden ist eine mittelbare; das Dissoziationsprodukt ist nicht das reine Metall selbst, sondern dessen Oxyd. Man sieht daher im Spektrum, welches linienreicher und verwickelter ist, als das der Alkalien, neben den Linien des Metalls auch die der Sauerstoffverbindung. In vielen Fällen ist die Temperatur der Bunsenflamme kaum hinreichend, eine deutliche Spektralreaktion hervorzubringen, deren Empfindlichkeit übrigens der der Alkalien nachsteht.

Bei gesteigerter Temperatur verhalten sich die Spektra der beiden besprochenen Klassen entsprechend den abgeleiteten allgemeinen Gesetzen. Die Linien kürzerer Wellenlängen nehmen, wie dies Lecoq de Boisbaudran bemerkt, an Helligkeit zu, so daß sie die der längeren Wellen übertreffen. Ebenso nimmt im allgemeinen die Zahl der Linien zu. Da das Spektrum des Elementes aus der Verbindung nicht immer rein heraustritt, so ist es bei systematischen Beobachtungen angezeigt, stets dieselben Verbindungen der betreffenden Elementenklasse zu benutzen; Bunsen schlägt dazu die Chlorverbindungen vor.

b) Spektra der Erden und der Metalle.

Erst die höheren und höchsten uns zugänglichen Temperaturen des elektrischen Funkens sind im Stande, die Verbindungen dieser beiden Klassen von Elementen zu trennen und den metallischen Bestandteil zu verflüchtigen; man benutzt daher zumeist entweder Elektroden, die aus dem zu untersuchenden Stoffe geschnitten sind, oder aber den elektrischen Flammenbogen selbst.

Die Spektra der Erden und besonders der Metalle sind überaus reich an Linien, die im allgemeinen für den betreffenden Stoff vollkommen charakterisierend sind; unter sonst gleichen Umständen muß daher die Intensität der einzelnen Linie bedeutend geringer werden. Die Darstellung des Spektrums geschieht am leichtesten mit Hilfe der leichtest zerfallenden Verbindung, des Chlorürs.

Einer ganz besonders merkwürdigen Erscheinung muß hier Erwähnung geschehen, welche eine Ausnahme von dem Kirchhoffschen Gesetze zu bilden scheint, daß nämlich die schon von Bunsen untersuchte Dydim- und Erbinerde, neben dem kontinuierlichen Spektrum auch einige wenige helle Linien von großer Intensität geben. Es ist hier anzunehmen, daß sich Teile der reinen Erde verflüchtigen, und sodann im dampfförmigen Zustande ein diskontinuierliches Spektrum liefern. Wir werden auf diese Eigenschaft fester Körper noch später zurückkommen.

Den Verbindungen kommt natürlich, so lange sie bei der Untersuchungstemperatur noch undissoziiert bestehen, ein eigentümliches Spektrum zu, das des verwickelteren Baues der Molekel halber zusammengesetzter erscheint.

c) Spektra der Metalloide

Diese lassen sich zumeist schon bei sehr niedriger Temperatur herstellen, und bleiben im Laufe der Temperaturerhöhung keineswegs konstant, da gerade die Metalloide es sind welche besonders häufig und leicht allotrope Modifikationen eingehen. Bei den brennbaren Stoffen dieser Klasse genügt zur Herstellung des diskontinuierlichen Spektrums meist die Verbrennung selbst, und zwar entweder allein, oder mit Wasserstoff vermischt, bei den nicht brennbaren läßt man elektrische Funken entweder direkt, oder in stark verdünntem Zustande in Geißlerschen Röhren durchschlagen. Merkwürdig ist hierbei daß trotz des oft sehr intensiven und charakteristischen Spektrums die Empfindlichkeit der Reaktion eine nur sehr geringe ist, so daß in einer Mischung der eine Stoff sich häufig kaum erkennen läßt, wenn auch die Beimischung einen nicht unbedeutenden Bruchteil des Ganzen ausmacht.

Die Reihenfolge, in welcher die allotropen Spektra im allgemeinen auftreten, haben wir schon früher besprochen.

Die eigentlichen Gase werden je näher sie das Boyle-Gay-Lussacsche Gesetz befolgen, je wichtiger für die theoretische Spektralanalyse, da bei ihnen die Verbindung der drei den Zustand des Gases vollkommen beschreibenden Variablen bekannt ist. In minderm Grade gilt dies übrigens auch von den Dämpfen im überhitzten Zustande, und um so mehr, je geringer der Temperaturunterschied, bei welchem Beobachtung und Bestimmung der Konstanten vorgenommen wurde.

10 Anwendung der Spektralanalyse auf Astronomie

In der Natur finden wir Grenzen der Zustandsbedingungen strahlender Stoffe, die wir künstlich nicht nur nicht nachahmen, sondern in den meisten Fällen kaum annähernd erfassen können. Es muß daher für die Theorie der Spektra von erhöhter Bedeutung sein, die Methoden der Analyse auch auf die Himmelskörper auszudehnen und zu verwerten, was der erweiterte Gesichtskreis zu bieten vermag. Wir können hier, um den Rahmen des Buches nicht zu überschreiten, nur dasjenige kurz zusammenfassen, was für die Spektralanalyse selbst von Wichtigkeit geworden. Das ist vor Allem das Spektrum der Sonne und dessen spezielle Erscheinungen, das der Kometen, Nebelflecke, des Nord- und Zodiakallichtes. Die Planeten spielen hier eine sehr untergeordnete Rolle, da ihr Spektrum im großen Ganzen mit dem des Hauptkörpers, der Sonne, identisch ist, und nur durch Absorption der umgebenden Atmosphäre verändert wird.

a) Die Sonne

Die Sonne besitzt ein in der Richtung der abnehmenden Wellenlangen an Komplexiertheit zunehmendes Absorptionsspektrum zugleich durch die kontinuierliche Emission des inneren Kerns und elektive Absorption der äußeren Hülle, der Photosphäre entstanden. Eine qualitative Analyse wird hier möglich, und es zeigt sich daß ein großer Teil der uns bekannten Elemente auch auf unserm Centralkörper vorhanden ist. Am Rande der Sonne, wo wir durch eine reine von keinem kontinuierlichen Spektrum durchstrahlte Gasschicht hindurchsehen, mußte das der Sonne entsprechende diskontinuierliche Emissionsspektrum sichtbar sein, wenn nicht die storende Nähe des Sonnen-

kernes die hell erleuchtete Atmosphäre der Erde, dessen Sichtbarkeit beträchtlich erschwerte. Bei totalen Sonnenfinsternissen fallen beide störenden Einflüsse weg, und dann gelingt es auch, einen großen Teil der sonst dunkeln und nach ihrem Entdecker Fraunhofersche Linien genannten Strahlen in helle umgewandelt zu beobachten. Zugleich wurden aber bei solchen Gelegenheiten noch einige Erscheinungen entdeckt, die in der Folge von großer Wichtigkeit wurden. Es sind dies die Chromosphäre, eine die Photosphäre einhüllende Schichte glühenden Gases, aus welcher die Protuberanzen, mächtige Gaseruptionen, hervorbrechen, und die Korona, ein silberweißer Lichtkranz, der die verfinsterte Sonne auf große Entfernung umgiebt.

Das Spektrum der Chromosphäre ist ein ziemlich kompliziertes diskontinuierliches Emissionsspektrum, das der Protuberanzen im allgemeinen etwas einfacher. Charakteristisch ist aber für beide, daß wir in demselben, was beim eigentlichen Sonnenspektrum durchaus nicht der Fall ist, viele Linien finden, deren Ursprung völlig unbekannt ist. Die bekannteste unter ihnen, die man mit dem Namen der Heliumlinie belegt hat, liegt in der Nachbarschaft der Natriumlinie. Ein durchaus rätselhaftes Gebilde ist die Korona, deren Spektrum zum größten Teil aus einer grünen Linie besteht, die bisher auf keinen bekannten Stoff zurückgeführt werden konnte. Sie heißt vornehmlich Koronalinie. Daneben zeigt die Korona in den helleren Teilen das Emissionsspektrum des Hydrogen, und das reflektierte Absorptionsspektrum der Sonne selbst. Es besteht also die Korona außer der noch unbekannten Substanz aus festen Partikeln, die Licht zu reflektieren im Stande sind.

Da bei Sonnenbeobachtungen mit Fernrohr die Bedingungen der Lockyerschen Methode eingehalten sind, so erscheinen die Linien der Chromosphäre und der Protuberanzen von verschiedener Länge. Am längsten sind die Linien des Hydrogen, sodann des Heliums, des Magnesiums und Natriums, ein Beweis, daß sie zu ihrem Zustandekommen nicht nur einer ziemlich niederen Temperatur und geringen Drucks bedürfen, sondern auch, daß sie infolge ihres geringen Atomgewichtes auch zu so beträchtlichen Höhen sich erheben können.

Während nun diese Erscheinungen, die jetzt größtenteils mit Ausnahme der Korona auch unabhängig von einer totalen Sonnenfinsternis beobachtet werden können, darauf hinweisen, daß wir entweder noch unbekannte Stoffe vor uns haben, oder daß sich in schon bekannten Spektren unter uns völlig unbekannten Zustandsbedingungen charakteristische Linien entwickeln können, von welchen wir bei den uns zugänglichen Zuständen nicht einmal leise Andeutungen gewahren, treffen wir auf der eigentlichen Sonnenscheibe Erscheinungen an, mit welchen unsere Ansichten von den Elementen oder deren Spektren nicht zu vereinen sind. Sie bestehen darin, daß häufig Linien desselben Stoffes verzerrt und unregelmäßig verdickt oder verschoben erscheinen, während andere, ebendenselben Stoffe angehörende Strahlen vollkommene Ruhe und Regelmäßigkeit verraten. Diese Erscheinungen sind sehr häufig in dem komplizierten Spektrum des Eisens, nicht minder, wenn auch etwas anderer Art, in dem so genau bekannten Spektrum des Hydrogen, und weisen entweder auf rasche Bewegung des Gases in der Gesichtslinie, oder auf enorme diskontinuierlich wirkende Druckkräfte hin. Dann könnte aber ein Teil der Linien auch nur dann unfaffiziert bleiben, wenn wir annehmen wollen, daß das von uns als einfach erkanntes Element aus so vielen Stoffen besteht, als den verschiedenen affizierten Spektrallinien entspricht, und daß die Bewegungen oder die auffallenden Druckdifferenzen sich nur auf den einen oder anderen Bestandteil beziehen.

Es scheint als ob wir auch auf diesem Wege zu der Dissozierbarkeit der sogenannten chemischen Elemente geführt wurden

Eine weitere interessante Erscheinung des Sonnenspektrums ist der Mangel der Metalloide. Es gelang wenigstens bislang noch nicht, mit Sicherheit einen Stoff dieser Klasse nachzuweisen. Wahrscheinlich ist die Temperatur der Sonne zu hoch, als daß in ihr diese Stoffe in der von uns bekannten Form bestehen könnten. Wir brauchen nur an das chemische Verhalten, besonders die Dampfdichten der Halogene, des Schwefels usw. zu denken, um in der ausgesprochenen Meinung Lockyers nichts Überraschendes mehr zu sehen. Im Ganzen sind etwas mehr als dreißig unserer Elemente als auf der Sonne mit größter Wahrscheinlichkeit vorhanden nachgewiesen, und da wir gesehen haben, daß bei sämtlichen der Linienreichtum mit kleiner werdender Wellenlänge zunimmt, ist auch die enorme Anhäufung der Linien des Sonnenspektrums in diesem Teile vollkommen erklärt.

b) Die Fixsterne

Da die qualitative Analyse des Sternenlichtes auf die Einheit der Materie im ganzen Raume deutet, so haben wir in den Fixsternen ausgeprägte Spektre kompliziert gemischter Stoffe unter den verschiedensten Bedingungen des Zustandes. Denn es ist wohl anzunehmen, daß in dem Heere der Sterne gleichzeitig alle denkbaren Zustände angetroffen werden könnten. Von diesem Gesichtspunkte aus ist es besonders interessant, daß sich alle Sterne mit der Strenge, die man von einem Einteilungsprinzipie nur fordern darf, drei großen Klassen, Typen, unterordnen lassen, die Dr. H. C. Vogel festgestellt

Die Klasse der weißlich blauen Sterne, welchen die höchste Temperatur zugeschrieben werden muß, besitzen ein ausgeprägtes Wasserstoff-Absorptionsspektrum mit sehr verbreiterten Linien, und sehr wenige feine Metalllinien. Zuweilen erscheint das ganze Spektrum vollkommen kontinuierlich, oder aber die Wasserstofflinien hell.

Die Klasse der gelben Sterne, mit etwas geringerer Temperatur, zu welchen auch die Sonne gehört, zeigen ein durchaus ausgeprägtes Metallspektrum mit sehr vielen feinen Linien, unter welchen sich meist nur die Wasserstofflinien durch etwas größere Stärke auszeichnen. Mitunter sind manche der Linien hell, doch nur in sehr seltenen Fällen.

Die Klasse der roten Sterne endlich charakterisiert einen sehr niederen Grad der Temperatur. Im Spektrum erscheinen breite einseitig scharf begrenzte Banden, mitunter mit feinen hellen Linien vermischt. Der Schwerpunkt der Intensität entfällt auf Rot, in den früheren beiden Klassen bezüglich auf Violet und die mittleren Teile des sichtbaren Spektrums.

Außerdem kennen wir einige wenige Sterne, welche nur sehr wenig helle Linien besitzen, und sich keinem der angezogenen Typen unterordnen lassen, sowie neue Sterne, die ein Superpositionsspektrum eines der drei Typen und eines hellen Linienpektrums zeigen.

Als besonders interessant muß hervorgehoben werden, daß die Sterne mit hellen Linien fast immer Wasserstoff und Helium besitzen, so daß letzteres sozusagen an ersteres geknüpft erscheint, und daß in den roten Sternen Metalloide, namentlich Kohlenverbindungen nachweisbar sind.

c) Die Nebelflecke.

In den Nebelflecken besitzen wir Gebilde von selbstleuchtendem Gasstoff höchst wahrscheinlich im Zustande sehr niedriger Temperatur und verschwindend kleinen Druckes. Die Spektren dieser Gasmassen sind fast vollkommen monochromatisch, indem sie aus einer, höchstens vier Linien bestehen, die teilweise dem Hydrogene, dem Nitrogene und einem noch unbekannten Stoffe angehören. Diese Linien sind in Hinsicht auf den Zustand des Gases natürlich die längsten des betreffenden Stoffes, wenigstens gilt dies für Hydrogen und Nitrogen.

d) die Kometen.

Alle bisher untersuchten Kometen lieferten ein diskontinuierliches Emissionsspektrum irgend einer Kohlenstoffverbindung bei tiefer Temperatur und sehr geringem Drucke. Es ist das bekannte Dreibandenspektrum mit breiten, einseitig begrenzten Linien, deren mittlere, im Grün, die längste ist. Einige grössere Kometen, denen vermutlich mit Annäherung an die Sonne höherwertige Zustandsvariable entsprachen, zeigten das verwickeltere Spektrum der betreffenden Kohlenstoffverbindung, in einem Falle selbst hellglühendes Natrium. In manchen Fällen war das reflektierte Sonnenspektrum mit den Fraunhoferschen Linien sichtbar. Bei der äußerst geringen Dichtigkeit der Kometen, die auch aus anderen als spektroskopischen Beobachtungen gefolgert werden muß, und dem Umstande, daß nur die längsten Linien der Kohlenstoffverbindungen vorhanden sind, folgt hieraus der geringe Druck, dem diese Weltkörper unterliegen, also fast mit Gewißheit auch, daß die Emission bei sehr tiefer Temperatur durch elektrische Entladungen hervorgebracht wird. Die Erscheinungen des Schweifes stehen keinesfalls mit diesem Ergebnisse im Widerspruch.

e) Das Nord- und Zodiakallicht.

Das erstere, eine Erscheinung unserer Atmosphäre, besitzt ein Spektrum, das jedenfalls elektrischen Entladungen in sehr hohen, daher dünnen und kalten Luftschichten seine Entstehung verdankt. Wenigstens gelang es Hasselberg¹ ein Luftspektrum unter ähnlichen Verhältnissen darzustellen, welches hauptsächlich aus den drei Linien des Nordlichtes bestand. Dagegen ist der Ursprung der Hauptlinie, die gewöhnlich die Nordlichtlinie genannt wird, nicht bekannt. Man wäre wohl nicht geneigt, die Linie ihrer atmosphärischen Entstehung halber einem noch unbekannten Stoffe zuzuschreiben, und daher hat die Annahme Angströms, die elektrische Entladung bewirke durch Phosphoreszenzerscheinungen im Oxygen oder einer Nitrogenverbindung dieses Luftbestandteils die Linie, wohl einige Wahrscheinlichkeit für sich.

Das Spektrum des Zodiakallichtes, welches kosmischen Ursprungs ist, ist ziemlich monochromatisch, wenn man von einem schwachen kontinuierlichen Schimmer absieht. Die Hauptlinie desselben, im Gelbgrün gelegen, ist identisch mit einer Linie unbekannten Ursprungs der Sonnenkorona.

So finden wir denn, daß die ausgedehnteren Beobachtungen des Spektrums himmlischer Erscheinungen noch manches Rätsel der Spektralanalyse ungelöst lassen,

¹ Hasselberg, Mém. de l'acad. de St. Pétersbourg. 27. No. 1.

und wegen der größeren Zahl der noch unerklärten Linien zugleich zum eifrigen Studium des Zusammenhangs zwischen dem Spektrum und dem Zustande des glühenden Körpers und zu unverdrossenem Nachsuchen nach noch unbekannten Elementen auffordert. Möglich und selbst wahrscheinlich ist es, daß in beiden Fällen die universale Bedeutung der Balmer'schen oder einer ähnlichen Gleichung als Hilfsmittel uns zu statten kommen wird.

11 Untersuchungsmethoden der Spektia

Die beobachtende Spektialanalyse erfordert zunächst ein Instrument zur Entfaltung eines Spektrums aus einem gegebenen Strahlenkomplexe. Hierzu besitzen wir vorzüglich zweier Hilfsmittel, der Brechung der Strahlen in Prismen, und der Beugung der durch enge Spalten hindurchgegangenen Wellen, da beide in dem Strahle so hervorbrachte Veränderungen eine Funktion der Wellenlänge ist. Demgemäß besteht das Spektroskop lediglich aus einem Prisma oder Gitternetze — zahlreicher eng gedrangter schmaler Spalten — auf welches das parallele Licht einer von der zu untersuchenden Lichtquelle erhellten Linie fällt. Um auch Messungen anstellen zu können verbindet man das Instrument mit einem Fernrohre, das zugleich das erzeugte Spektrum etwas vergrößert darstellt. Die von der Lichtquelle erhellte Linie erzeugt man durch einen im Brennpunkte einer Kollektivlinse stehenden engen Spalt, dessen Richtung mit der Axe des Prismas oder den Spalten des Gitters parallel läuft. Warum man gerade diese Art der Öffnung wählt, ist leicht einzusehen, denn wenn ein jeder Strahl verschiedener Wellenlänge anders gebrochen wird, so erzeugt jedenfalls jeder derselben ein anderes Bild des Spaltes. Die benachbarten Strahlen entsprechenden Bilder füllen nun um so enger zusammen und überlagern sich teilweise, je breiter die Öffnung, durch welche das Licht eintritt. Es ist daher das Spektrum in der Erklärung des reinen Beobachters die Summe der von der Strahlung erzeugten Spaltbilder, ist diese Strahlung kontinuierlich, d. h. enthält sie Wellen aller denkbaren Längen, so fließen die Bilder ineinander und liefern ein ebenfalls stetiges Farbenband, besteht sie aus einzelnen diskontinuierlichen Schwingungen, so ist das Spektrum aus ebenso vielen alleinstehenden Spaltbildern — hellen Linien gebildet. Fehlt endlich in einem kontinuierlichen Komplex eine Schwingung, so steht im Spektrum an der entsprechenden Stelle dieser Wellenlänge eine dunkle Linie. Kommt es endlich in ganz bestimmten besonderen Fällen nicht auf die Kenntnis des ganzen Spektrums, sondern nur eines kleinen Teiles desselben an, so kann man statt des vollständigen Spektroskops Absorptionsmedien nehmen, welche das Spektrum auf die gewünschte Stelle reduzieren, oder auch — wie wir später sehen werden — zweimal total reflektierende Prismen, deren Hypothenusenflächen unter ganz bestimmten, nur von der Wellenlänge der gewünschten Spektralregion abhängigen Winkeln liegen.

Es ist dem früher gesagten nach nötig, daß mit Hilfe eines Spektroskops Wellenlänge, Intensität und bei der Lockyerschen Methode der Analyse auch Länge der Linie meßbar sei.

Zum Behufe der Wellenlängenmessung besitzt das Spektroskop eine um den Drehungspunkt des Fernrohrs geschlagene Kreisteilung, oder in einfacheren Fällen bloß eine mit dem Spektrum zugleich im Gesichtsfelde erscheinende Skala. Im ersteren

Fälle bestimmen wir die Abweichung des Strahles von seiner ursprünglichen Richtung, im zweiten Falle die Unterschiede dieser Deviationen für die einzelnen Strahlen. In beiden Fällen, und man habe es nun mit Gitter- oder Prismenspektroskop zu thun, läßt sich die Wellenlänge leicht bestimmen; bei Gittern nach strengen theoretischen, bei Prismen nach Interpolationsmethoden. Gewöhnlich verzichtet man auf die strenge Ableitung der Wellenlänge, und benutzt ein einfaches Anschlußverfahren an die bereits sehr genau bestimmten Wellenlängen der wichtigeren Fraunhoferschen Linien des Sonnenspektrums.

Zur Bestimmung der Breite der Spektrallinien bedarf es keines besonderen Hilfsapparates, da ja deren Richtung in die Richtung der Wellenlängen hineinfällt, in diesen Einheiten somit unmittelbar ausgedrückt werden kann. Anders bei der Bestimmung der Länge der Linie, wo man einen Meßapparat benötigt, der senkrecht zur Richtung des Spektrums wirkt. Besitzt das Spektroskop für Wellenlängenbestimmungen ein Okularmikrometer oder eine in das Gesichtsfeld hinein projizierte Skale, so kann einfach diese Vorrichtung um 90 Grade gedreht werden, wo nicht, so muß ein Quermikrometer angewendet werden. Um die Länge der Linie in absolutem — nicht einem willkürlichen Längenmaße — ausdrücken zu können, wählt man die absoluten Temperaturen, bei welchen die Linie eben verschwindet, und die Mikrometerangaben sind daher auf Temperaturgrade zu reduzieren — eine sehr schwierige Aufgabe, die in jedem einzelnen Falle besonders durchgeführt werden müßte. Man kann aber ein sehr einfaches und direktes Verfahren einschlagen, welches auch von den zufälligen Änderungen der Temperatur unabhängig macht und welches der Verfasser zuerst vorschlug. Vor dem Spalte befestigt man senkrecht zu der Richtung desselben einen Platindraht, der in der Richtung des Spaltes mit einer beliebigen Vorrichtung auf und ab bewegt werden kann. Das Bild dieses Drahtes sieht man im Gesichtsfelde des Spektroskops sehr deutlich. Der Draht selbst ist ein Teil einer geschlossenen Stromleitung, welche ein genaues Galvanometer umfließt. Durch Einwirkung der Temperatur auf den Draht verändert sich dessen elektrischer Widerstand und zeigt so eine ganz genau definierbare Temperaturfunktion an. Stellt man das Bild des Drahtes auf die Endspitze der Linie ein, so zeigt das Galvanometer bereits die Temperatur der Linienspitze, das ist deren Länge an, und zwar so, daß wir etwaige Veränderungen der Temperatur der Lichtquelle gar nicht zu kennen brauchen. Lockyer selbst scheint direkte Längenbestimmungen der Linien nicht vorgenommen zu haben.

Die Intensitätsmessungen sind äußerst schwierig, und befolgen kein so einheitliches Prinzip mehr, wie die vorhin besprochenen. Wir können dabei zwei Methoden unterscheiden: die Methode der Vergleichung und die Methode der absoluten Messung. Bei ersterer wird die Intensität der Strahlung wellenlängenweise mit der Intensität einer als Norm angenommenen Lichtquelle verglichen; bei letzterer entweder die Intensität direkt dem Meßapparate entnommen, oder aber im Falle der Augenbeobachtung, wobei natürlich vom Messen subjektiver Reizunterschiede keine Rede sein kann, so weit reduziert, bis sie einen von der Wellenlänge (Farbe) unabhängigen konstanten Wert angenommen. Die Intensitätsbestimmung erfolgt dann mit Hilfe der zu dem Zwecke nötigen Intensitätsabschwächung. Beide Methoden können aber auf mannigfaltige Weise durchgeführt werden; entweder durch Beobachtung mit dem Auge, wobei wir auf den sichtbaren Teil des Spektrums beschränkt bleiben, oder durch die chemische Reaktion der photographischen Platte, der thermischen Reaktion einer Thermosäule, eines elektrischen

Widerstandes, eines Thermometers Die letzteren Methoden sind in hohem Grade geeignet, die Kenntnis der Spektra auch weit in die unsichtbaren Teile desselben zu erweitern, denn wir brauchen die Reagentien nur mit solchen Absorptionsmedien zu umgeben, welche besonders für die gewünschten Wellenlängen empfindlich sind

Während man die Reduktionsmethoden dieser Beobachtungen in vielen Handbüchern finden wird — auch wir werden uns damit noch zu beschäftigen haben — soll hier nur der Weg angedeutet werden, auf welchem man zu dem eingangs angezeigten absoluten Maße der Intensität gelangt Denken wir uns eine Thermometerkugel von bekannten physikalischen Konstanten mit einem Überzuge bekannter Absorption — und Reflexionsfähigkeit — der Einfachheit halber mit einem absolut schwarzen Körper bekleidet Eine gewisse Wellenlänge giebt dann eine im Wärmemaße, also auch im mechanischen Maße vollkommen bekannte Intensität, welche mit der subjektiven Intensität der Augenbeobachtung verglichen wird Dies für jede einzelne Wellenlänge durchgeführt giebt sodann einen Reduktionsfaktor für die dem Auge willkürlich ungepaßte Intensitätseinheit In Wirklichkeit gestaltet sich die Sache etwas einfacher, da wir diese Untersuchung bei einem normalen Auge in der That nur für eine einzige Wellenlänge durchzuführen haben Wir können nämlich eine Funktion angeben welche für jede Wellenlänge die vereinte Wirkung der Absorption und Reflexion der Retina ganz genau ausdrückt, und sind weiter im Stande, diese Funktion so umzugestalten, daß die Elemente nicht der Intensität, sondern der meßbaren Wellenlänge enthält Dabei können wir wenigstens relative Werte der Augenempfindlichkeit ableiten und brauchen somit nur wenige Beobachtungen, um die Konstanten zu bestimmen

Diese Reduktion der Augenbeobachtung, statt der direkten Beobachtung mit einem Thermometer ist deshalb von Wichtigkeit, weil wir in den meisten Fällen gerade auf unsern Gesichtssinn angewiesen sind diesem aber zugleich auch die größte Empfindlichkeit zukommt Bei der subjektiven Intensität eines Strahles als Maß der absoluten Intensität darf aber deshalb nicht stehen geblieben werden, weil zwischen beiden eine nicht nur objektive, sondern eine auch von Beobachter zu Beobachter und selbst im Laufe der Zeit wechselnde Beziehung besteht Wissen wir doch, daß die historischen Völker nicht zu langer Vergangenheit für gewisse Spektralfarben ganz unempfindlich waren

Außer dem Auge ist nur die Photographie berufen, genaue Bestimmungen der Wellenlängen zu bewirken, thermometrische Methoden zeigen höchstens im Falle einer hellen oder dunklen Linie vermehrte und verminderte Reagenz, aus welcher die Wellenlänge mit einiger Schärfe kaum abgeleitet werden kann Auch neben dem Hilfsmittel der chemischen Reaktion ist es also erwünscht, Mittel zu finden, auch die unsichtbaren Teile der Spektra in das Bereich der Augenempfindung ziehen zu können Wir werden daher vor Allem das ultrarote und ultraviolette Spektrum zu besprechen haben

12 Das ultrarote und ultraviolette Spektrum

In der Erscheinung der Fluoreszenz und Kaloreszenz haben wir Mittel entdeckt, kurze bezüglich lange Wellen in längere bezüglich kürzere zu verwandeln, und wir sahen, daß die so bewirkte Verschiebung der Wellenlänge des auffallenden Lichtes eine um so größere ist, je weiter diese von der Eigenschwingung der betreffenden Substanz

entfernt liegt. Diese Medien werden also in hohem Maße geeignet sein, Partien des unsichtbaren Spektrums in das sichtbare hinein zu verlegen. Da sich die Phosphoreszenz von den beiden angezogenen Erscheinungen nur durch zeitliche Dauer unterscheidet, so sind wir auch im Stande, das erzeugte Spektralbild länger andauernd zu erhalten. Setzt man nämlich eine phosphoreszierende Platte der Einwirkung des ultravioletten Lichtes aus, so werden alle leuchtenden Teile des Spektrums auch auf der Platte leuchtend hervortreten, während Diskontinuitäten in demselben Sinne auf der Platte auffindbar sein werden. Für gewöhnlich wählt man aber den etwas genaueren Weg, das Okular des Spektroskops selbst fluoreszierend darzustellen. Die Farbe des ultravioletten Lichtes ist ein silberschimmerndes Lavendelgrau.

Das ultrarote Licht besitzt die Eigentümlichkeit, die Phosphoreszenz aufzuheben. Setzt man also eine phosphoreszierend leuchtende Platte den Strahlen großer Wellenlängen aus, so werden alle Stellen, auf welche Licht fällt, aufhören zu leuchten, während an Stellen etwaiger dunkler Linien die Phosphoreszenz fort dauert. Phosphoreszierende Platten liefern also ein positives Bild bei kleinen, ein negatives bei langen Wellen.

Die photographischen Methoden liefern aber hier in beiden Fällen das sicherste Resultat, indem die früher nur als für kurzweilige Strahlen anwendbar gehaltene photographische Platte heute bereits durch Zusatzmittel, welche die gewünschte Stelle des Spektrums lebhaft absorbieren, für beliebige Wellen empfindlich gemacht werden kann. Zwei störende Einflüsse dürfen aber hier nicht außer Acht gelassen werden; die gewöhnlichen optischen Medien des Spektroskops sind für ultraviolettes Licht fast vollkommen undurchsichtig, müssen also durch Quarzlin sen und Prismen ersetzt werden, welche weniger von dieser Strahlung absorbieren. Das ultrarote Licht dagegen ist bei Anwendung von Prismen in einen so kurzen Raum zusammengedrängt, daß von Messungen kaum noch eine Rede sein kann. Unter diesen Umständen ist Abney's Verdienst, ein Spektroskop dargestellt zu haben, in welchem nur Reflexionen, aber keine Brechungen vorkommen, kein geringes. Alle Kollektivlin sen sind durch Hohlspiegel, das Prisma oder Gitter durch ein reflektierendes Gitter ersetzt. Hierbei fallen zugleich die Fehler der Achromasie aus, und das entstandene Spektrum liegt in einer Ebene, was bei Linsen- und Prismenkombinationen nie zu erreichen ist.

Die bisher erreichten Grenzen des ultravioletten Spektrums liegen bei 0.185, einer wahrscheinlich dem Aluminium angehörenden Linie, des ultraroten Spektrums, bei 2.700 Tausendstel Millimeter.

13. Das Sonnenspektrum.

Als Ausgangspunkt aller auf die Bestimmung der Wellenlänge Bezug habenden Untersuchungen ist das Spektrum der Sonne zu betrachten, welches einesteils durch die große Zahl und außerordentliche Feinheit der Linien, anderenteils wegen der sehr bedeutenden Lichtstärke die Anwendung der stärksten Apparate gestattend, Messungen von vorzüglicher Genauigkeit zuläßt. In dem sichtbaren Teile des Spektrums zeichnen sich besonders zehn bis elf Linien durch größere Stärke aus, die stets leicht bemerkbar, als Marken bei vielen optischen Untersuchungen dienen. Vortreffliche Messungen dieser zwischen 0.393 und 0.760 gelegenen Partie des ganzen Spektrums rühren von Ångström her, dessen klassische Arbeit auf diesem Gebiete stets als Anhaltspunkt

benutzt wird. Die erste sehr genaue und mustergültige Zeichnung fertigte schon Kirchhoff an, da er aber die Lage der Linien nach einer willkürlichen Skala gibt, so verliert die Arbeit durch die Notwendigkeit der Umrechnung auf Wellenlängen notwendig Einzelne Teile des Sonnenspektrums sind neuerdings häufiger mit Benutzung sehr starker Dispersion durchgemessen worden.

Das ultraviolette Spektrum wurde in der Ausdehnung von etwa 0.410 bis 0.290 von Cornu mit Hilfe der Photographie untersucht, und die Resultate in einer sich dem Angströmschen Atlas anschließenden Form reduziert. Cornu wählte auch in diesem Teile etwa fünfzehn Linien, die leicht erkannt werden können, belegte sie mit Buchstaben, um sie leicht wie die Linien des sichtbaren Spektrums als Marken benutzen zu können.

Bei dem Apparate, welcher zur Untersuchung des Ultraviolet diente, war natürlich alles diese Strahlen so energisch absorbierende Glas durch den durchsichtigeren Quarz und islandischen Spath ersetzt. Es scheint aber, daß man trotz dieser Vorsicht nicht viel weiter vordringen kann, da sich die Absorption der Luft nicht eliminieren läßt. Die für Beobachtungen noch tauglichen Höhen scheinen keine wesentliche Verschiebung der Grenze des Ultraviolet zu garantieren. Bei derselben Höhe der Sonne fand z. B. Cornu auf Bergen der Schweiz von 660, 1650 und 2570 m die Grenze des Spektrums bei 0.2954, 0.2948 und 0.2932. Es war also eine Erhebung von fast 2000 m notwendig, um die Grenze des Spektrums um 0.0022 Tausendstel mm zu verschieben.

Aber auch in noch größeren Höhen wird die Absorption der Luft ein Ziel stecken, welches beim Sonnenspektrum nicht überschritten werden kann. denn Cornu giebt an, daß 10 m Luft bereits die Strahlen der Wellenlänge 0.21184, 1 m die Wellenlänge 0.18421 und 0.1 m die Wellenlänge 0.15658 vollständig absorbiere.

In ähnlicher Weise wie das ebenbesprochene Ultraviolet, hat Abney das ultrarote Spektrum der Sonne photographiert. Im Prismenspektrum gelangte er bis zur Wellenlänge 2.700 im Gitterspektrum, welches in diesem Falle allein zur genaueren Bestimmung der Wellenlängen benutzt werden kann, bis zur Wellenlänge 1.050. Durch sieben bis acht starke auffallende Linien ist auch dieser Teil des Spektrums in kleinere Abschnitte eingeteilt. Über 2.700 hinaus beginnt kontinuierliche Absorption.

Ein noch größerer Unterschied als zwischen sichtbarem und ultraviolettem Spektrum, besteht zwischen dem ultraroten und dem sichtbaren, indem jenes nur einzelne sehr dicke Linien aufweist, keine Liniengruppen, wie wir diese im Ultraviolet und selbst schon im sichtbaren Spektrum bemerken.

14 Reduktion der Beobachtungen

Vergleicht man die Spektren der Elemente, wie sie von verschiedenen Forschern dargestellt werden, so muß es auffallen, daß bezüglich der Zugehörigkeit mancher Linie zu dem betreffenden Stoffe die größten Verschiedenheiten herrschen. Während der eine nur eine beschränkte Zahl von Linien angiebt, findet der andere deren eine Menge und es läßt sich aus den Beobachtungen selbst erschließen, daß hieran nicht hauptsächlich die Verschiedenheit der benutzten Instrumente Schuld ist. Man ist so nur bei den wenigsten Stoffen im Stande überhaupt zu entscheiden, ob zwischen zwei gegebenen

Linien noch eine andere desselben Stoffes vorhanden sein kann, das heisst einfach die Ordnungszahl der Linie anzugeben, was bei mancher Untersuchung von Wichtigkeit wäre. Weiter sind kaum Versuche bekannt geworden, welche die Intensität, Breite und Länge der Linien feststellen, oder wenigstens solche Konstanten angeben, aus welchen diese Daten berechnet werden könnten. Natürlich haben diese Angaben überhaupt nur dann einen Wert, wenn zugleich der Zustand des glühenden Körpers, also Temperatur, Dichte und Druck gegeben ist, oder wenn das Spektrum ganz allgemein auf einen als normal angenommenen Zustand reduziert werden kann. Nur in diesem Falle hat das Spektrum überhaupt eine physikalische Bedeutung, sonst ist es nicht viel mehr als eine angenehme Zugabe für chemische Analysen.

Die Beobachtungen sollen stets nach der Lockyerschen Methode angestellt werden, denn nur in diesem Falle weiss der Beobachter, was er sieht, und welchem Zustande das Gesehene entspricht. Die Wellenlänge und die Breite der Strahlen werden gemessen, und auch letztere in Einheiten der ersteren ausgedrückt; die Länge der Linie als Temperatur des Verschwindens für diese Wellenlänge, und die Intensität derselben in einem bestimmbaren Zustande des Spektrums untersucht, und auch dem immer auftretenden kontinuierlichen Spektrum Aufmerksamkeit geschenkt. Endlich muss auch Temperatur, Volumen und Druck des glühenden Körpers bekannt sein. Unter diesen Verhältnissen erscheint natürlich die Spektralbeobachtung bedeutend verwickelt, liefert dafür aber auch stets neue Bedingungen für die Errechnung der noch unbekannten Konstanten. Im allgemeinen ist bei der vorgeschriebenen Methode Alles, und viel Überflüssiges gefordert. Infolge der aufzustellenden Theorie der Spektren reduziert sich die Kenntnis des ganzen (diskontinuierlich gedachten) Spektrums einschliesslich der Wellenlängen der auftretenden Strahlen auf drei Konstanten (zwei derselben erfordert die Berechnung der Wellenlänge) und zwei Variablen. Damit werden wir nicht nur alle Erscheinungen der Spektralanalyse verfolgen können, sondern wir werden auch im Stande sein anzugeben, bei welcher Temperatur Dissoziation eintritt, und welches die Linien des Stoffes sind, welche dem Dissoziationsprodukte angehören.

Die kontinuierlichen Spektren werden gewöhnlich mit dem Bemerkung übergegangen, dass sie nicht geeignet sind, die Natur des glühenden Stoffes erkennen zu lassen. Abgesehen von dem Interesse, das die Kontinuität der Spektren für die Theorie bieten muss, ist auch dieser Satz nicht richtig, denn die Intensität des Spektrums im Ganzen sowohl als in den kleinsten Teilen, ist nur eine Funktion der Körpereigenschaften. Betrachten wir nun etwas näher die Folgen dieser Kontinuität, laut welcher die Intensitäten der stetig aufeinander folgenden Wellenlängen ohne Unterbrechung, ja selbst ohne auffallende Maxima oder Minima ineinander übergehen. Dies kann offenbar nicht möglich sein, wenn Intensität und Wellenlänge von einander völlig unabhängig wären. Dieser Satz, der unserem früher aufgestellten über die Unabhängigkeit von Farbe und Intensität zu widersprechen scheint, kann so in Übereinstimmung gebracht werden. Die Intensität einer beliebigen Wellenlänge ist Funktion dieser Wellenlänge, und einer ganz willkürlich zu wählenden Anfangsintensität. Während also für die einzelne Schwingung ein Zusammenhang in der That nicht besteht, sehen wir bei organisch zusammengehörigen Schwingungen, einem kontinuierlichen Spektrum, sich die eine aus der andern entwickeln. Die Aufgabe der theoretischen Spektralanalyse ist also in erster Reihe die Bedingungsgleichung aufzusuchen, welche zwischen der Intensität und den Wellenlängen eines zusammengehörenden Strahlenkomplexes besteht. Diese Bedingungsgleichung,

in der Folge Spektralgleichung genannt, ist die Grundlage aller unserer Untersuchungen

Antizipierend bemerken wir, daß theoretisch zwischen Gas- und kontinuierlichem Spektrum ein Unterschied nicht besteht, wenn wir nur die Wellenlänge respektive als stetige, oder springend veränderliche Variable betrachten wollen. Die Gleichung des Spektrums selbst enthält bloß zwei Parameter, die wir hinfort die Elemente des Spektrums nennen wollen: sie sind die Totalintensität des Spektrums (wenn wir dieses von der Wellenlänge 0 bis ∞ ausgedehnt betrachten) und die Wellenlänge des Intensitätsmaximums. Beide Elemente sind für die verschiedenen Stoffe charakterisierend, und so sehen wir auch die kontinuierlichen Spektren — wenn auch schwieriger als die diskontinuierlichen — in den Dienst der qualitativen Analyse treten. Da durch deren Kenntnis das ganze Spektrum der Körper bekannt wird, so sehen wir, daß auf die numerische Bestimmung dieser Alles ankommt, was theoretisch bloß zwei Intensitätsbeobachtungen erfordert.

Eine ganz besonders interessante Eigenschaft charakterisiert das Spektrum. Projiziert man die kontinuierlichen Spektren verschiedener Körper aufeinander, so erhält man, wie man leicht sieht, wieder ein kontinuierliches Spektrum — doch ist dasselbe nicht mehr durch dieselbe Gleichung ausdrückbar. In Worten ausgedrückt, wurde das besagen: es giebt keinen Körper, der in beliebigem Zustande ein Spektrum lieferte, welches der Summe der Spektren zweier beliebiger Körper in willkürlichem Zustande gleich wäre. Infolge dieser Eigenschaft der Spektren sind wir im Stande, Superpositionsspektren zu trennen, die Bestandteile einer Mischung, ja selbst die näheren Verhältnisse der Mischung anzugeben. In der Astrophysik zumal wird diese Eigenschaft zu einer sehr schätzbaren, da wir stets die Spektren der Photosphäre (die zum Teile ja auch kontinuierlich sind) von dem des glühenden Kernes trennen können.

Das Spektrum der Körper ist, mögen sich diese in den unmeßbaren Entfernungen der Fixsterne befinden, oder aber zugänglich vor uns liegen, stets das Gegebene, das sich der Beobachtung darbietet. Der Zustand der Körper jedoch das Abstrakte, nur mittelbar Zugängliche. Es wird also, so sehen wir hieraus, die Hauptaufgabe der theoretischen Spektralanalyse sein, den Zustand der Körper, der alle von den Ortsveränderungen der Körper unabhängige Unterschiede und Veränderungen¹ erklärt, aus dem gegebenen Spektrum abzuleiten. Bis zu diesem Punkte muß das Spektrum verfolgt und reduziert werden, soll anders die Spektralanalyse in das Gebiet der physikalischen Wissenschaften übergehen. Von da ab übernimmt die mechanische Wärmetheorie das durch Spektroskopie herangezogene Gebiet, und Zollners schöne Definition der Astrophysik, die heute wohl schon allgemein vergessen ist, gewinnt erst hier an Bedeutung.

¹ Zollner: Wiss. Abh. IV. Bd. Zur Geschichte der Astrophysik.

Schwingungslehre.

Da alle in das Gebiet der Spektralanalyse gehörende Wahrnehmungen ihre Ursache in periodischen Bewegungen kleinster Körperteilchen finden, welche vom Äther, dem angenommenen interstellaren Medium fortgepflanzt werden, so ist ein Verständnis jener nicht möglich, wenn nicht die Erkenntnis dieser Art von Bewegung vorausgesetzt werden kann. Wir gelangen dazu durch die Anwendung der Lehre der Elastizität, die, wenn durch gegenseitige Molekularkräfte der Körperteilchen erklärt, zu einer ganz allgemeinen Eigenschaft der Materie wird.

Bekanntlich ist die Kraft P , welche der durch die jeweilige Deformation $\frac{v-v'}{v}$ erregten Elastizität das Gleichgewicht hält, proportional dieser Deformation selbst. Schreibt man also:

so läßt sich hieraus die noch unbestimmte Konstante herleiten, wenn man — unbeschränkte Gültigkeit des hingeschriebenen Gesetzes voraussetzend — feststellt, daß die Kraft, welche pressend oder dehnend angewendet das ursprüngliche Volumen bezüglich zu Null macht, oder verdoppelt, eine bekannte Eigenschaft der Materie sei. Nennt man diese Kraft E , den Elastizitätsmodul, so wird für die beiden Fälle

und mithin auch:

Die Kraft E ist übrigens keine Konstante, so wie auch das Elastizitätsgesetz selbst nur in ziemlich engen Grenzen gültig ist, sondern hängt außer von stofflichen Verschiedenheiten der Materie, lediglich von deren Zustande ab. Wir werden das Gesetz stets für unendlich kleine Deformationen anwenden, in welchem Falle es als durchaus genau zu betrachten ist.

1 Schwingungen isolierter Punkte

a) Wenn durch irgend eine Ursache eine im Innern des Körpers gelegene Molekel aus ihrer, durch Anziehung der übrigen Teilchen festbestimmten Gleichgewichtslage herausgerückt wird, so werden durch die entstandene Deformation, die man im Falle der Schwingungen mit dem Namen Elongation, Ausbiegung belegt, elastische Kräfte geweckt, deren GröÙe, wie aus dem hingeschriebenen Gesetze ersichtlich ist, der momentanen Elongation proportional ist. Diese Kräfte suchen das verschobene Teilchen, dessen Masse m sein möge in die Gleichgewichtslage zurückzuziehen. Ist die GröÙe des Zuges für die Einheit der Masse und der Elongation α , indem wir die stets positive Kraft mit dem quadratischen Ausdrucke belegen, so ist sie für die Masse m und die Elongation s ma^2s . Andererseits ist dieselbe Kraft nach mechanischen Prinzipien durch den zweiten, nach der Zeit genommenen Differentialquotienten der Elongation und durch die Masse ausdrückbar, was die Gleichung liefert

$$m \frac{d^2 s}{dt^2} = -\alpha ms \quad (4)$$

wobei das negative Vorzeichen durch den Sinn des Zuges erklärbar. Setzt man vor-
suchsweise

$$s = e^{\alpha t} \quad (5)$$

so erhält man zur Bestimmung von α die Gleichung

$$\alpha = -\alpha^2, \quad \alpha = \pm \alpha i \quad (6)$$

und mithin ist ganz allgemein

$$s = Ae^{\alpha i t} + Be^{-\alpha i t} \quad (7a)$$

oder bei der bekannten Verbindung der exponentiellen und goniometrischen Funktionen

$$s = \mathfrak{A} \sin \alpha t + \mathfrak{B} \cos \alpha t \quad (7b)$$

wo sowohl A , B , als \mathfrak{A} , \mathfrak{B} vollkommen willkürliche Konstanten bedeuten. Die Bestimmung derselben geschieht durch die bekannten Zustände des Anfangs der Bewegung.

Wäre so für $t = \frac{T}{4}$, wenn das Teilchen sich am weitesten von der Gleichgewichtslage entfernt hat, die Elongation r , die Geschwindigkeit aber 0, so hatte man die beiden Gleichungen

$$\left. \begin{aligned} r &= \mathfrak{A} \sin \alpha \frac{T}{4} + \mathfrak{B} \cos \alpha \frac{T}{4} \\ 0 &= \mathfrak{A} \alpha \cos \alpha \frac{T}{4} - \mathfrak{B} \alpha \sin \alpha \frac{T}{4} \end{aligned} \right\} \quad (8)$$

aus welchen folgt

$$T = \frac{2\pi}{\alpha}, \quad r = \mathfrak{A}, \quad \mathfrak{B} = 0 \quad (9)$$

und welche die willkürlichen Konstanten bestimmen, die Gleichung (7b) wird daher einfacher

$$s = r \sin 2\pi \frac{t}{T} \quad (10)$$

und drückt in dieser Form alle Eigenschaften der schwingenden Bewegung aus.

Die Elemente der Schwingung sind durch die Oszillationsdauer und die Maximal-elongation, die man kurz Amplitude nennt, gegeben. Das erste Element steht in einem genau bestimmten Verhältnisse zu den Koeffizienten der Differentialgleichung, das

Bei den mathematischen Entwicklungen behalten wir Amplitude und Schwingungszahl der größeren Bequemlichkeit halber bei, drucken diese Größen aber stets durch Wellenlänge und Intensität aus, wenn sie sich auf Fälle der Anwendung beziehen

Wir knüpfen nun sofort an Gleichung (3) an um einerseits die Fortpflanzungsgeschwindigkeit der schwingenden Bewegung angenähert zu berechnen andernteils eine Gleichung zu gewinnen, welche für die Beziehung der Schwingung zu aufeinanderfolgenden Punkten, mit andern Worten für fortschreitende Wellen gilt

Wir nehmen in dem gegenseitigen Abstände dx drei Punkte A, B, C an, und lassen sich A verschieben um s_1 , B um s , und C um s_2 . Dann ist die Distanzänderung von AB $s - s_1 = \frac{ds_1}{dx} dx$ und von BC $s_2 - s = \frac{ds_2}{dx} dx$. Bezeichnet nun E den Elastizitätsmodul und q den Querschnitt des verschobenen Volums, so ist die elastische Kraft in B von A her $Eq \frac{ds_1}{dx} dx$ und von C her $Eq \frac{ds_2}{dx} dx$. Im Sinne der Bewegung ist also die Resultierende

$$Eq \left\{ \frac{ds}{dx} - \frac{ds_1}{dx} \right\} dx = Eq \frac{d^2 s}{dx^2} dx$$

Führt man diese Differentiation in der Schwingungsgleichung (13) aus, so erhält man $-\frac{4\pi^2}{\lambda^2} s$, oder nach der Bedeutung von $\lambda = s \frac{4\pi^2}{c^2 T}$. Da nun die bewegenden Kräfte einestheils durch $\frac{d^2 s}{dt^2}$, andernteils durch $a s$ ausdrückbar sind, so erhält man die beiden Gleichungen

$$\left. \begin{aligned} Eq \frac{d^2 s}{dx^2} dx &= m \frac{d^2 s}{dt^2} \\ -Eq \frac{4\pi^2}{c^2 T} s dx &= -ma s \end{aligned} \right\} \quad (16)$$

Ist nun ρ die Dichtigkeit des Mediums, so hat man

$$m = q dx \rho \quad (17)$$

womit (16) sich verwandelt in

$$\left. \begin{aligned} \frac{d^2 s}{dt^2} &= \frac{E}{\rho} \frac{d^2 s}{dx^2} \\ \frac{4\pi^2}{c^2 T} \frac{E}{\rho} &= a \end{aligned} \right\} \quad (18)$$

Setzt man in der zweiten Gleichung für a^2 seinen Wert aus (9), so kommt

$$c^2 = \frac{E}{\rho} \quad (19)$$

womit die erste Gleichung (18) einfacher wird

$$\frac{d^2 s}{dt^2} = c^2 \frac{d^2 s}{dx^2} \quad (20)$$

Es ist mithin die Geschwindigkeit der Fortpflanzung gefunden, welche sich in erster Annäherung unabhängig von den Elementen der Schwingung erweist, sowie die Gleichung für fortschreitende Wellen, auf welche wir später noch zurückkommen wollen

b) Jetzt greifen wir zur ursprünglichen Schwingungsgleichung zurück, und lassen diese in einem Medium vor sich gehen, welches der Bewegung einen der Geschwindigkeit einfach proportionalen Widerstand entgegenstellt. Sei derselbe für die Einheit der Geschwindigkeit und der Masse 2ε , so wird nunmehr die Bewegungsgleichung:

$$\frac{d^2s}{dt^2} = -a^2s - 2\varepsilon \frac{ds}{dt} \quad (21)$$

Setzt man wieder versuchsweise

$$s = e^{\alpha t} \quad (22)$$

so liefert die Substitution in die gegebene Gleichung für α die Beziehung:

$$\alpha^2 = -a^2 - 2\varepsilon\alpha,$$

aus welcher folgt:

$$\alpha = -\varepsilon \pm \sqrt{\varepsilon^2 - a^2} \quad (23)$$

Die Integralgleichung wird mithin

$$s = Ae^{-\varepsilon t} e^{+\sqrt{a^2 - \varepsilon^2} \cdot t} + Be^{-\varepsilon t} \cdot e^{-\sqrt{a^2 - \varepsilon^2} \cdot t} \quad (24a)$$

oder anders geschrieben:

$$s = [\mathfrak{A} \sin \sqrt{a^2 - \varepsilon^2} \cdot t + \mathfrak{B} \cos \sqrt{a^2 - \varepsilon^2} \cdot t] e^{-\varepsilon t} \quad (24b)$$

Soll wieder für $\sqrt{a^2 - \varepsilon^2} \cdot t = \frac{\pi}{2}$, wie im vorigen Falle, $\mathfrak{B} = 0$ und $\mathfrak{A} = r$ werden, so erhält man nun völlig bestimmt:

$$s = re^{-\varepsilon t} \sin \sqrt{a^2 - \varepsilon^2} \cdot t \quad (25)$$

Die Schwingungsperiode und Wellenlänge wird:

$$T = \frac{2\pi}{\sqrt{a^2 - \varepsilon^2}}, \quad \lambda = \frac{2\pi c}{\sqrt{a^2 - \varepsilon^2}}$$

also größer, als wenn das Medium keinen Widerstand entgegengesetzte. Die Amplituden nehmen mit gleichförmig wachsender Zeit in geometrischem Verhältnisse ab, dessen Quotient $e^{-\varepsilon \frac{T}{2}}$ ist, und dessen Logarithmus, der mithin eine der verzögernden Kraft proportionale Konstante ist, nach Gauss¹ das logarithmische Dekrement der Schwingungen genannt wird.

c) Es war betont, daß das unseren Untersuchungen zu Grunde liegende Elastizitätsgesetz nur innerhalb enger Grenzen gelte, und es kann somit der Fall eintreten, wo die Elongationen der schwingenden Teilchen zu groß sind, um einfach der geweckten Elastizität proportional gesetzt werden zu können. Entwickelt man in diesem Falle das Elastizitätsgesetz in eine nach Potenzen der Elongation fortschreitende Reihe, so erhält man als Bewegungsgleichung den Ausdruck:

$$\frac{d^2s}{dt^2} = -a^2s - a_1s^2 \quad (26)$$

wenn man in der Entwicklung bei dem zweiten Gliede abbrechen darf. Bei der Integration der Gleichung benutzen wir die von Helmholtz² vorgeschlagene Methode. Entwickelt man nämlich s in eine nach Potenzen einer kleinen Größe ε fortschreitende Reihe, so kommt:

$$s = \varepsilon s_1 + \varepsilon^2 s_2 + \dots \quad (27)$$

¹ Result. aus den Beob. des magn. Vereins. 1857. p. 55.

² Pogg. Ann. 99.

und durch Vergleichung gleich hoher ε -Potenzen, nachdem das vorstehende Resultat in (26) eingesetzt wurde

$$\left. \begin{aligned} \frac{d s_1}{dt} &= -a s_1 \\ \frac{d s}{dt} &= -a s - a_1 s_1 \\ \frac{d s_3}{dt} &= -a s_3 - 2a_1 s s_1 \end{aligned} \right\} \quad (28)$$

Die Integration der ersten Gleichung giebt

$$s_1 = A \sin at + B \cos at \quad (29)$$

wodurch die zweite übergeht in

$$\frac{d s}{dt} = -a s - a_1 \{ A \sin at + B \cos at + 2AB \sin at \cos at \}$$

Durch Anwendung der Reduktionsformeln für die Überführung von Produkten auf Summen der trigonometrischen Funktionen wird dies

$$\frac{d s}{dt} = -a s - a_1 \left\{ \frac{1}{2}(A + B) - \frac{1}{2}(A - B) \cos 2at + AB \sin 2at \right\} \quad (30)$$

welche sich nun einfach durch Versuche integrieren läßt. Man erhält

$$s = M \sin at + N \cos at + P \sin 2at + Q \cos 2at + R \quad (31)$$

und findet durch Rücksubstitution in die Gleichung (30) die Beziehungen

$$P = \frac{a_1}{3a} AB, \quad Q = \frac{a_1}{6a} (B - A), \quad R = -\frac{a_1}{2a} (A + B) \quad (32)$$

Kann man die dritte Potenz der kleinen Größe ε schon vernachlässigen, so kommt unter Berücksichtigung von (27), (29), (31) und (32) als Integral der vorgelegten Differentialgleichung

$$s = \varepsilon (A \sin at + B \cos at) + \varepsilon \left\{ M \sin at + N \cos at + \frac{a_1}{3a} AB \sin 2at + \frac{a_1}{6a} (B - A) \cos 2at - \frac{a_1}{2a} (A + B) \right\} \quad (33)$$

in welcher A, B, M, N die willkürlichen Konstanten bedeuten

Es ist leicht einzusehen, daß die in dem angeregten Sinne weitergeführten Substitutionen die stets höheren Multipla der Schwingungszahlen ergeben. Da ein Körper um so elastischer genannt wird, eine je kleinere Deformation einer gegebenen Druck- oder Zugkraft entspricht, so können wir das Gefundene dahin aussprechen

Je mehr sich ein Körper dem elastischen Zustande nähert, desto mehr und desto höhere Vielfache der Schwingungen werden durch die Eigenschwingung angeregt

d) Wir wollen nun noch einen sehr allgemeinen Fall betrachten, auf den wir später auch in andern Anwendungen noch mehrmals werden zurückgreifen müssen: die mathematische Theorie der Fluoreszenz allgemein des Mitschwingens

Wir nehmen an, auf ein schwingendes Medium, dessen der Schwingungsgeschwindigkeit proportionaler Widerstand für die Einheit der Masse und der Geschwindigkeit 2ε betrage, wirke eine für die Masseneinheit durch

$$f(t) = \sum P \sin(pt + \beta)$$

gegebene periodische Kraft ein. Die allgemeine Differentialgleichung dieser Erscheinung ist dann:

$$\frac{d^2s}{dt^2} = -a^2s_1 - a_1s^2 - 2\varepsilon \frac{ds}{dt} + \sum P \sin(pt + \beta) \quad (34)$$

wenn man bei Gliedern zweiter Ordnung der Elongation stehen bleibt. Setzt man ähnlich wie früher

$$s = \eta s_1 + \eta^2 s_2, \quad P \cos \beta = Q = Q' \eta, \quad P \sin \beta = R = R' \eta \quad (35)$$

so wird, wenn η^2 als verschwindend Kleines der sehr kleinen Größe η vorausgesetzt wird, aus der allgemeinen Differentialgleichung das folgende System von explizit simultanen Gleichungen:

$$\left. \begin{aligned} \frac{d^2s_1}{dt^2} &= -a^2s_1 - 2\varepsilon \frac{ds_1}{dt} + \sum Q' \sin pt + \sum R' \cos pt \\ \frac{d^2s_2}{dt^2} &= -a^2s_2 - a_1s_1^2 - 2\varepsilon \frac{ds_2}{dt} \end{aligned} \right\} \quad (36)$$

Das Integral der ersten Gleichung ist in der Form enthalten:

$$s_1 = e^{\alpha t} + \sum Q'' \sin pt + \sum R'' \cos pt \quad (37)$$

mit den durch die Rücksubstitution in die erste Gleichung (36) folgenden Beziehungen:

$$\left. \begin{aligned} \alpha^2 &= -a^2 - 2\varepsilon\alpha \text{ oder } \alpha = -\varepsilon \pm \sqrt{a^2 - \varepsilon^2} \cdot i \\ -p^2 Q'' &= -a^2 Q'' + 2\varepsilon p R'' + Q' \\ -p^2 R'' &= -a^2 R'' + 2\varepsilon p Q'' + R' \end{aligned} \right\} \quad (38)$$

wonach sich (37) verwandelt in:

$$\begin{aligned} s_1 &= e^{-\varepsilon t} \left\{ A \sin \kappa t + B \cos \kappa t \right\} + \sum Q'' \sin pt + \sum R'' \cos pt, \\ Q'' &= \frac{P}{\eta} \frac{(a^2 - p^2) \cos \beta + 2\varepsilon p \sin \beta}{(a^2 - p^2)^2 + (2\varepsilon p)^2}, \quad R'' = \frac{P}{\eta} \frac{(a^2 - p^2) \sin \beta - 2\varepsilon p \cos \beta}{(a^2 - p^2)^2 + (2\varepsilon p)^2} \quad (39) \\ \sqrt{a^2 - \varepsilon^2} &= \kappa \end{aligned}$$

Die zweite Gleichung des Systems (36) wird sonach, indem man die Quadrate und Produkte der trigonometrischen Funktionen sogleich auf einfache Funktionen reduziert:

$$\begin{aligned} \frac{d^2s_2}{dt^2} &= -a^2s_2 - 2\varepsilon \frac{ds_2}{dt} - a_1 \left\{ e^{-2\varepsilon t} \left[\frac{1}{2}(A^2 + B^2) + \frac{1}{2}(B^2 - A^2) \cos 2\kappa t + AB \sin 2\kappa t \right] \right. \\ &\quad + \frac{1}{2}(\sum Q''^2 + \sum R''^2) + \frac{1}{2}(\sum R''^2 \cos 2pt - \sum Q''^2 \cos 2pt) \\ &\quad + \sum Q'' R'' \sin(p+p)t + \sum Q'' R'' \sin(p-p)t \\ &\quad + e^{-\varepsilon t} [\sum A Q'' \cos(\kappa-p)t + \sum B R'' \cos(\kappa-p)t + \sum A R'' \sin(\kappa-p)t \\ &\quad - \sum B Q'' \sin(\kappa-p)t - \sum A Q'' \cos(\kappa+p)t + \sum B R'' \cos(\kappa+p)t \\ &\quad \left. + \sum A R'' \sin(\kappa+p)t + \sum B Q'' \sin(\kappa+p)t] \right\} \quad (40) \end{aligned}$$

In den Summen $\sum Q'' R'' \sin(p \pm p)t$ müssen natürlich nur verschiedene Indizes genommen werden, da die gleichen schon berücksichtigt worden sind.

Um nun diese Gleichung nicht durch Versuche lösen zu müssen, was jedenfalls sehr umständlich wäre, schreiben wir statt der rechten Klammergröße kurzweg $q(t)$, und erhalten so als Integral der Gleichung:

$$\frac{d^2 s}{dt^2} = -a s - 2\varepsilon \frac{ds}{dt} - a_1 q(t)$$

den Ausdruck

$$s_- = \frac{1}{2\pi i} \left\{ e^{-(\varepsilon + \nu)t} \int e^{(\varepsilon + \nu)t} q(t) dt - e^{-(\varepsilon - \nu)t} \int e^{(\varepsilon - \nu)t} q(t) dt \right\}$$

Die hier auftretenden Integrale haben die Form

$$I_+ = \int e^{(\alpha + \beta i)t} \sin mt \, dt = \frac{e^{(\alpha + \beta i)t}}{(\alpha + \beta i)^2 + m^2} [(\alpha + \beta i) \sin mt - m \cos mt]$$

$$I_- = \int e^{(\alpha + \beta i)t} \cos mt \, dt = \frac{e^{(\alpha + \beta i)t}}{(\alpha + \beta i)^2 + m^2} [(\alpha + \beta i) \cos mt + m \sin mt]$$

Führt man nun die Integration direkt aus was keine Schwierigkeiten mehr verursacht so erhält man folgendes

$$s_2 = e^{-\varepsilon t} \{ A \sin \kappa t + B \cos \kappa t \} - \frac{a_1}{2a} \sum (Q'' + R') + e^{-\varepsilon t} \left\{ -\frac{a_1}{2a} (A + B) + C \cos 2\kappa t + D \sin 2\kappa t \right. \\ \left. + E \cos 2pt + F \sin 2pt + G \sin(p + p)t + H \cos(p + p)t + I \sin(p - p)t + K \cos(p - p)t \right. \\ \left. + e^{-\varepsilon t} \{ L \sin(\kappa - p)t + M \cos(\kappa - p)t + N \sin(\kappa + p)t + O \cos(\kappa + p)t \} \right\} \quad (41)$$

wobei die Koeffizienten aus den folgenden Gleichungen zu berechnen sind

$$\left. \begin{aligned} C[(a^2 - 4\kappa) + (4\varepsilon\kappa)^2] &= 4a_1\varepsilon\kappa AB - \frac{a_1}{2}(a - 4\kappa^2)(B - A) \\ D[(a^2 - 4\kappa) + (4\varepsilon\kappa)^2] &= 2a_1\varepsilon\kappa(B - A) - a_1(a - 4\kappa^2)AB \\ E[(a^2 - 4p) + (4\varepsilon p)] &= 2a_1\varepsilon p R_1 Q_1 - \frac{a_1}{2}(a - 4p)(R' - Q') \\ F[(a^2 - 4p) + (4\varepsilon p)] &= -2a_1\varepsilon p(R' - Q) - \frac{a_1}{2}(a - 4p)R_1' Q_1' \\ G[(a^2 - (p + p)) + (2\varepsilon(p + p))] &= -\frac{a_1}{2}[a - (p + p)]Q'R \\ H[(a - (p + p)) + (2\varepsilon(p + p))] &= -a_1\varepsilon(p + p)Q'R' \\ I[(a - (p - p)) + (2\varepsilon(p - p))] &= -\frac{a_1}{2}[a - (p - p)]Q'R \\ K[(a - (p - p)^2) + (2\varepsilon(p - p))] &= -a_1\varepsilon(p - p)Q'R' \\ L[(\kappa - (\kappa - p)^2) + (2\varepsilon(\kappa - p))] &= 2a_1\varepsilon(\kappa - p)(AQ'' + BR') \\ &\quad - [\kappa - (\kappa - p)]a_1(AR - BQ) \\ M[(\nu - (\nu - p)^2) + (2\varepsilon(\nu - p))] &= -2a_1\varepsilon(\nu - p)(AR' - BQ') \\ &\quad - a_1[\kappa - (\nu - p)](AQ + BR) \\ N[(\kappa - (\kappa + p)) + (2\varepsilon(\kappa + p))] &= 2a_1\varepsilon(\kappa + p)(-AQ + BR'') \\ &\quad - a_1[\kappa - (\kappa + p)](AR' + BQ) \\ O[(\kappa - (\kappa + p)^2) + (2\varepsilon(\kappa + p))] &= -2a_1\varepsilon(\kappa + p)(AR + BQ) \\ &\quad - a_1[\nu^2 - (\kappa + p)^2](-AQ + BR) \end{aligned} \right\} \quad (42)$$

Die Amplituden aller Schwingungen, welche A und B enthalten, bleiben unbestimmt während in den übrigen Q und R nach (39) durch P ersetzt werden muß. Ist dies erfolgt, so hat man noch die Gleichungen (41) und (39) in (35) einzusetzen, um das vollständige Integral zu erhalten.

Fällt aber auf einen Körper, der selbst zu schwingen fähig ist die Strahlung eines andern Körpers, so sehen wir neue Schwingungen entstehen, die eine Verbindung

beider bilden. Wir nennen solche Schwingungen Kombinationsschwingungen, und zwar von der n -ten Ordnung, wenn die Schwingungszahlen durch Addition oder Subtraktion der n -ten Vielfachen der Grundschwingungen entstanden; in diesem Falle reden wir von Differenz-, in jenem von Summationsschwingungen. Die Schwingung $\sin \kappa t$, welche dem Körper angehört, wird Eigenschwingung genannt.

Schwingt also ein Teilchen mit der Wellenlänge $\frac{2\pi c}{\kappa}$ und fällt auf ihn eine Strahlung von der Wellenlänge $\frac{2\pi c}{p}$, so werden im Körper allgemein noch die folgenden Wellen erregt: $\frac{2\pi c}{2\kappa}$, $\frac{2\pi c}{2p}$, $\frac{2\pi c}{p_r \pm p_s}$, $\frac{2\pi c}{\kappa \pm p_s}$. Betrachtet man die Intensität des auffallenden Strahles als eine GröÙe nullter Ordnung, so wird die Intensität der Kombinationsschwingung erster Ordnung eine GröÙe zweiter, der Kombination n -ter Ordnung eine GröÙe $2n$ -ter Ordnung werden.

Diese Gleichung nun ist es, welche alle Erscheinungen des Mitschwingens erklärt. Ist die auffallende Welle — die man sich bei veränderlichem p auch als Strahlenkomplex vorstellen kann, so beschaffen, daß sie auÙerhalb des sichtbaren Spektrums fällt, so kann für den Fall des Ultraviolets die Kombination $\kappa - p$, $p_r - p_s$, für den Fall des ultraroten Lichtes die Verbindung $\kappa + p$, $p_r + p_s$ sichtbar werden, und wir haben somit die Erscheinungen der Fluoreszenz und Kaloreszenz. Fluoreszenz ist Differenz-, Kaloreszenz Summationsschwingung. In hohem Grade auffallend wird es sein, daß die Kombinationsschwingungen des auffallenden Lichtes unter einander im Körper keinen Widerstand erfahren, mit keinem Extinktionskoeffizienten versehen sind, wie man zu sagen pflegt. Während also die Eigenschwingung des Körpers, sowie deren alle denkbaren Kombinationen unter sich und mit den ankommenden Strahlen infolge des bei allen Körpern ziemlich beträchtlichen Widerstandes bald erlöschen müssen, wenn die Ursache der Schwingung nicht fortdauernd wirkt, bleiben die Kombinationen der ankommenden Wellen unter sich ungeschwächt. Sind es also diese, welche die Fluoreszenz bewirken, so geht diese in Phosphoreszenz, die sich von jener Erscheinung durch die längere Dauer unterscheidet, über.

Da der Widerstand des Mediums gegen die durch die Elongation geweckte Elastizitätskraft nur klein sein kann, κ^2 sich also wenig von a^2 unterscheidet, so kann es vorkommen, daß die Intensitäten der im Körper neu angeregten Schwingungen nahezu unendlich groß werden. Dies wird für alle Strahlen der Fall sein, wenn die Wellenlänge der ankommenden Welle mit der Eigenschwingung identisch ist (39); es wird dann Q'' und R'' unendlich, und damit alle Koeffizienten (42), die diese beiden Faktoren enthalten. Die Intensität wird unendlich, heißt aber soviel, daß das schwingende Atom aus dem Molekularverbande gerissen wird. Es entstehen dabei unregelmäßige Schwingungen, die nicht mehr der Bewegung der lichterzeugenden analog sind, die Welle ist als Licht verbraucht, wir sagen, sie ist absorbiert.¹ Diese Art der Absorption wird die direkte genannt. Absorption — und diese werden wir die indirekte nennen — tritt aber auch dann noch ein, wenn die auffallende Welle die nächst höhere

¹ Lommel, Pogg. Ann. 143.

oder tiefere Oktave der Eigenschwingung darstellt, wie man aus der bloßen Ansicht der Koeffizienten (42) entnehmen kann. Offenbar kann aber die Absorption nicht die durch die Gleichung ausgedeutete GröÙe annehmen, wir dürfen nicht vergessen, daß die Schwingungsgleichung nur für unendlich kleine Elongationen gilt, die nicht mehr ohne weiteres vorausgesetzt werden dürfen, wenn eine äußere Strahlung die Ausbiegung des Teilchens in jedem Punkte der Bahn kontinuierlich zu vergrößern strebt, wie es eben eine mit der Eigenschwingung identische Schwingung anstiebt.

Im Falle der indirekten Absorption wird stets die Eigenschwingung vermindert, da zwar die eintretende Welle absorbiert wird, die Wellenlänge dieser absorbierten Strahlung stets der der Eigenschwingung gleich wird, so daß Superposition entsteht.

Es ist leicht zu sehen, daß fortgeführte Substitutionen und Mitnehmen höherer Glieder der Elongation nach einander die Kombinationsschwingungen höherer Ordnung hervorbringen werden.

Interferenz der Schwingungen

e) Es mögen nun die Veränderungen untersucht werden, die ein schwingendes Teilchen erleidet, wenn es von zwei Strahlen getroffen wird, welche in derselben Richtung schwingen. Sind die ankommenden Strahlen durch die Gleichungen gegeben

$$s_1 = a_1 \sin 2\pi \left(\frac{t}{T} - \frac{x}{\lambda} \right), \quad s_2 = a_2 \sin 2\pi \left(\frac{t}{T} - \frac{x}{\lambda} - \frac{\delta}{\lambda} \right) \quad (13)$$

in welcher δ den Überschuß der Entfernung der Lichtquelle s_2 vom schwingenden Punkte über die der Quelle s_1 bedeutet. Die resultierende Schwingung

$$S = s_1 + s_2 \quad (14a)$$

hat, da bekanntlich die goniometrischen Funktionen ein Additionstheorem besitzen, wieder die Form der einfachen Schwingung. Wir setzen also

$$S = A \sin 2\pi \left(\frac{t}{T} - \frac{x}{\lambda} - \frac{D}{\lambda} \right) \quad (14b)$$

und finden leicht folgende Beziehungen

$$\left. \begin{aligned} a_1 \cos 2\pi \frac{\delta}{\lambda} + a_2 &= A \cos 2\pi \frac{D}{\lambda} \\ a_1 \sin 2\pi \frac{\delta}{\lambda} &= A \sin 2\pi \frac{D}{\lambda} \end{aligned} \right\} \quad (15)$$

daher

$$A = a_1^2 + a_2^2 + 2a_1 a_2 \cos 2\pi \frac{\delta}{\lambda}, \quad \tan 2\pi \frac{D}{\lambda} \left[a_1 + a_2 \cos 2\pi \frac{\delta}{\lambda} \right] = a_2 \sin 2\pi \frac{\delta}{\lambda},$$

welche die neue Amplitude und die Phasenverschiebung zu berechnen gestatten. Ganz dieselben Formeln erhält man natürlich, wenn man statt der Amplituden die Schwingungsgeschwindigkeiten einführt. Ist diese durch u , ihr Maximalwert durch v bezeichnet, so übergeht (43) bei nun veränderter Zahlungsweise der Zeit in

$$u = v \sin 2\pi \left(\frac{t}{T} - \frac{x}{\lambda} \right) \quad (16)$$

die natürlich für die Interferenzschwingung ganz analoge Formeln liefert.

Wir setzen in den obigen Formeln $\delta = \frac{\lambda}{4}$, dann erhalten wir

$$S = \sqrt{a_1^2 + a_2^2} \sin 2\pi \left(\frac{t}{T} - \frac{x+D}{\lambda} \right), \quad \tan 2\pi \frac{D}{\lambda} = \frac{a_2}{a_1} \quad (47)$$

Ist nun umgekehrt eine Wellenbewegung gegeben durch:

$$U = V \sin 2\pi \left(\frac{t}{T} - \frac{x+D}{\lambda} \right) \dots \dots \dots (48)$$

so kann dieselbe stets in zwei Schwingungen zerlegt werden, deren Gleichungen sind:

$$u = v \sin 2\pi \left(\frac{t}{T} - \frac{x}{\lambda} \right), u_1 = v_1 \sin 2\pi \left(\frac{t}{T} - \frac{x}{\lambda} - \frac{1}{4} \right) = -v_1 \cos 2\pi \left(\frac{t}{T} - \frac{x}{\lambda} \right) \dots (49)$$

die also den Phasenunterschied $\frac{\lambda}{4}$ haben. Es ist also auch weiter:

$$V^2 = v^2 + v_1^2, \tan 2\pi \frac{D}{\lambda} = \frac{v_1}{v} \left\{ \dots \dots \dots (50)$$

und

$$v_1 = V \sin 2\pi \frac{D}{\lambda}, v = V \cos 2\pi \frac{D}{\lambda} \left\{ \dots \dots \dots$$

Wir stellen uns nun die Aufgabe die Resultierende mehrerer parallelen, ähnlichen und nach derselben Richtung schwingenden Wellensysteme zu bestimmen. Sind die Oszillationsgeschwindigkeiten der $n+1$ einzelnen Schwingungen gegeben durch:

$$\left. \begin{aligned} U_1 &= V_1 \sin 2\pi \left(\frac{t}{T} - \frac{x}{\lambda} - \frac{a_1}{\lambda} \right) = V_1 \sin (\alpha - \gamma_1) \\ &\dots \dots \dots \\ U_{n+1} &= V_{n+1} \sin 2\pi \left(\frac{t}{T} - \frac{x}{\lambda} - \frac{a_{n+1}}{\lambda} \right) = V_{n+1} \sin (\alpha - \gamma_{n+1}) \end{aligned} \right\} \dots \dots (51)$$

so kann jede derselben in zwei Schwingungen zerlegt gedacht werden, deren Phasendifferenz $\frac{1}{4}$ Wellenlänge beträgt. Dies giebt:

$$U_r = v_r \sin 2\pi \left(\frac{t}{T} - \frac{x}{\lambda} \right) + v'_r \sin 2\pi \left(\frac{t}{T} - \frac{x}{\lambda} - \frac{1}{4} \right) \dots \dots (52a)$$

oder abgekürzt:

$$\left. \begin{aligned} U_1 &= v_1 \sin \alpha + v'_1 \sin \left(\alpha - \frac{\pi}{2} \right) \\ &\dots \dots \dots \\ U_{n+1} &= v_{n+1} \sin \alpha + v'_{n+1} \sin \left(\alpha - \frac{\pi}{2} \right) \end{aligned} \right\} \dots \dots \dots (52b)$$

und dabei ist dann

$$v'_r = V_r \cos 2\pi \frac{a_r}{\lambda} = V_r \cos \gamma_r; v_r = V_r \sin 2\pi \frac{a_r}{\lambda} = V_r \sin \gamma_r \dots \dots (53)$$

Summiert man über alle vorkommenden $n+1$ Schwingungen, so wird

$$\sum U = \sum v_r \sin \alpha + \sum v'_r \sin \left(\alpha - \frac{\pi}{2} \right) \dots \dots \dots (54)$$

als Gleichung der Resultierenden. Um diese auf die übliche Form zu bringen, setzen wir:

$$\sum U = \Phi \sin (\alpha - \varphi) \dots \dots \dots (55)$$

und erhalten somit durch Vergleichung der Koeffizienten von $\sin \alpha$ und $\cos \alpha$ in beiden Ausdrücken für U :

$$\left. \begin{aligned} \Phi \cos \varphi &= \sum v_r \\ \Phi \sin \varphi &= \sum v'_r \end{aligned} \right\} \dots \dots \dots (56)$$

Daraus folgt dann sogleich als Ausdruck der resultierenden Schwingung:

$$\sum U = \sqrt{(\sum v_i)^2 + (\sum v_i)^2} \sin \left[\alpha - \arctan \frac{\sum v_i}{\sum v_i} \right] \quad (57)$$

Diese Resultate wollen wir nun auf einige Spezialfälle anwenden

1 Sind die Oscillationsgeschwindigkeiten alle gleich, so hat man wegen $V_1 = V = \dots = V_{n+1} = V$ (58)

$$\sum v_i = V \sum \cos \gamma_i, \quad \sum v_i = V \sum \sin \gamma_i, \quad \tan \varphi = \frac{\sum \sin \gamma_i}{\sum \cos \gamma_i},$$

als Schwingungsgleichung die Formel

$$\sum U = V \sqrt{(\sum \sin \gamma_i)^2 + (\sum \cos \gamma_i)^2} \sin \left[\alpha - \arctan \frac{\sum \sin \gamma_i}{\sum \cos \gamma_i} \right] \quad (59)$$

2 Sind außer der bereits gemachten Annahme auch die gleichzeitigen Phasen der Schwingungen gleich, ist also noch

$$\gamma_1 = \gamma = \dots = \gamma_{n+1} = \gamma \quad (60)$$

so hat man einfach

$$\sum U = (n+1)V \sin(\alpha - \gamma) \quad (61)$$

3 Sind die Oscillationsgeschwindigkeiten gleich, und bilden die gleichzeitigen Phasen eine arithmetische Progression, so daß ist

$$\gamma_1 = \gamma, \quad \gamma_2 = \gamma + \varepsilon, \quad \gamma_3 = \gamma + 2\varepsilon, \quad \gamma_{n+1} = \gamma + n\varepsilon \quad (62)$$

so handelt es sich um die Darstellung der Summen $\sum \sin \gamma_i$ und $\sum \cos \gamma_i$, zum dem Ende setzen wir etwas allgemeiner

$$\begin{aligned} A &= \sin x + a \sin(x-y) + a^2 \sin(x-2y) + \dots + a^{n-1} \sin(x-(n-1)y) \\ B &= \cos x + a \cos(x-y) + a^2 \cos(x-2y) + \dots + a^{n-1} \cos(x-(n-1)y) \end{aligned} \quad (63)$$

Addiert man die beiden Gleichungen, nachdem zuvor die erste mit der imaginären Einheit multipliziert wurde, so kommt

$$B + Ai = e^{ix} + ae^{i(x-y)} + a^2 e^{i(x-2y)} + \dots + a^{n-1} e^{i(x-(n-1)y)} = e^{ix} \frac{(ae^{-iy})^n - 1}{ae^{-iy} - 1} \quad (64)$$

Multipliziert man Zähler und Nenner mit $ae^{+iy} - 1$, so erhält man die folgende Gleichung

$$B + Ai = \frac{e^{ix} - ae^{i(x+y)} - a^n e^{-iny} + a^{n+1} e^{-(n+1)y}}{1 - 2a \cos y + a^2} \quad (65)$$

Ersetzt man die Exponentialgrößen wieder durch die trigonometrischen Funktionen und trennt sogleich Reelles vom Imaginären, so kommt

$$\begin{aligned} A &= \frac{1}{1 - 2a \cos y + a^2} \{ \sin x - a \sin(x+y) - a^n \sin(x-ny) + a^{n+1} \sin(x-(n+1)y) \} \\ B &= \frac{1}{1 - 2a \cos y + a^2} \{ \cos x - a \cos(x+y) - a^n \cos(x-ny) + a^{n+1} \cos(x-(n+1)y) \} \end{aligned} \quad (66)$$

Für unsern Fall vereinfachen sich die Formeln noch um ein Betrachtliches, da $a = 1$ zu setzen ist. Man erhält so einfacher

$$A = \frac{1}{2 - 2 \cos y} \{ [\sin x - \sin(x-ny)](1 - \cos y) - \sin y [\cos x - \cos(x-ny)] \}$$

und nach einer leichten Reduktion

$$A = \frac{\sin \frac{n}{2} y}{\sin \frac{1}{2} y} \sin \left(x - \frac{n-1}{2} y \right) \quad \dots \quad (67a)$$

und auf ganz entsprechende Weise auch:

$$B = \frac{\sin \frac{n}{2} y}{\sin \frac{1}{2} y} \cos \left(x - \frac{n-1}{2} y \right) \quad \dots \quad (67b)$$

Um das Resultat unserem vorliegenden Falle anzupassen, setzen wir

$$x = \gamma, \quad y = -\varepsilon, \quad a = 1, \quad n = (n+1)$$

und erhalten so statt n^1 wieder n schreibend:

$$\sum \cos \gamma_r = \frac{\sin \frac{n+1}{2} \varepsilon}{\sin \frac{1}{2} \varepsilon} \cos \left(\gamma + \frac{n}{2} \varepsilon \right), \quad \sum \sin \gamma_r = \frac{\sin \frac{n+1}{2} \varepsilon}{\sin \frac{1}{2} \varepsilon} \sin \left(\gamma + \frac{n}{2} \varepsilon \right) \quad (68)$$

Damit wird dann weiter:

$$\left(\sum \sin \gamma_r \right)^2 + \left(\sum \cos \gamma_r \right)^2 = \frac{\sin^2 \frac{n+1}{2} \varepsilon}{\sin^2 \frac{1}{2} \varepsilon} \quad \text{und} \quad \frac{\sum \sin \gamma_r}{\sum \cos \gamma_r} = \tan \left(\gamma + \frac{n}{2} \varepsilon \right) \quad (69)$$

und sonach die explizite Schwingungsgleichung der Resultierenden:

$$\sum U = V \frac{\sin \frac{n+1}{2} \varepsilon}{\sin \frac{1}{2} \varepsilon} \sin \left[\alpha - \left(\gamma + \frac{n}{2} \varepsilon \right) \right] \quad \dots \quad (70)$$

4. Endlich läßt sich die Resultierende auch dann noch aufschreiben, wenn die γ wie zuvor eine arithmetische Progression bilden, zugleich aber auch die Beziehung besteht:

$$U_r = V \sin a_r \quad \dots \quad (71)$$

wo nun auch die Größen a Glieder einer arithmetischen Progression sind. Es sei also

$$a_1 = a, \quad a_2 = a + \delta, \quad a_3 = a + 2\delta, \quad \dots \quad a_{n+1} = a + n\delta \quad \dots \quad (72)$$

Dann ist

$$\sum v_r = V \sum \sin a_r \cos \gamma_r, \quad \sum v'_r = V \sum \sin a_r \sin \gamma_r,$$

was mit Hilfe der trigonometrischen Formeln

$$\sin x \cos y = \frac{1}{2} \sin (y+x) - \frac{1}{2} \sin (y-x), \quad \sin x \sin y = -\frac{1}{2} \cos (y+x) + \frac{1}{2} \cos (y-x)$$

das folgende Ergebnis liefert:

$$\sum v_r = \frac{1}{2} V \left\{ \sum \sin (\gamma_r + a_r) - \sum \sin (\gamma_r - a_r) \right\}; \quad \sum v'_r = \frac{1}{2} V \left\{ -\sum \cos (\gamma_r + a_r) + \sum \cos (\gamma_r - a_r) \right\} \quad (73)$$

Die Argumente $(\gamma_r + a_r)$, $(\gamma_r - a_r)$ bilden wieder eine arithmetische Progression mit den Differenzen $(\varepsilon + \delta)$, $(\varepsilon - \delta)$. Man hat also nach dem vorigen Satze:

$$\sum v_r = \frac{1}{2} V \left\{ \frac{\sin \frac{n+1}{2} (\varepsilon + \delta)}{\sin \frac{1}{2} (\varepsilon + \delta)} \sin \left[\gamma + a + \frac{n}{2} (\varepsilon + \delta) \right] - \frac{\sin \frac{n+1}{2} (\varepsilon - \delta)}{\sin \frac{1}{2} (\varepsilon - \delta)} \sin \left[\gamma - a + \frac{n}{2} (\varepsilon - \delta) \right] \right. \quad (74)$$

$$\left. \sum v'_r = \frac{1}{2} V \left\{ -\frac{\sin \frac{n+1}{2} (\varepsilon + \delta)}{\sin \frac{1}{2} (\varepsilon + \delta)} \cos \left[\gamma + a + \frac{n}{2} (\varepsilon + \delta) \right] + \frac{\sin \frac{n+1}{2} (\varepsilon - \delta)}{\sin \frac{1}{2} (\varepsilon - \delta)} \cos \left[\gamma - a + \frac{n}{2} (\varepsilon - \delta) \right] \right\} \right\}$$

und mit diesen Werten wird endlich:

$$\sum U = \frac{1}{2} V \left\{ \begin{array}{l} \frac{\sin^2 \frac{n+1}{2}(\varepsilon + \delta)}{\sin^2 \frac{1}{2}(\varepsilon + \delta)} + \frac{\sin^2 \frac{n+1}{2}(\varepsilon - \delta)}{\sin^2 \frac{1}{2}(\varepsilon - \delta)} \\ - 2 \frac{\sin \frac{n+1}{2}(\varepsilon + \delta)}{\sin \frac{1}{2}(\varepsilon + \delta)} \frac{\sin \frac{n+1}{2}(\varepsilon - \delta)}{\sin \frac{1}{2}(\varepsilon - \delta)} \cos(2\alpha + n\delta) \end{array} \right\}^{\frac{1}{2}} \sin(\alpha - \varphi) \quad (75)$$

$$\varphi = \arctan \frac{\sum v_i}{\sum v_i}$$

f) Wir behandeln endlich noch den Fall, daß zwei zu einander geneigte Schwingungen gleichzeitig auf einen Punkt einwirken. Dieselben seien durch die folgenden Gleichungen gegeben

$$x = r_1 \sin 2\pi \frac{t}{T} \quad \text{und} \quad y = r_2 \sin 2\pi \left(\frac{t}{T} + n \right) \quad (76)$$

Dann erhält man die von dem angeregten Punkte durchlaufene Bahnkurve, wenn man aus beiden Gleichungen die Zeit t eliminiert. Explizite ist dies stets möglich, wenn die Schwingungsperioden zu einander im Verhältnis ganzer Zahlen stehen.

Wir behandeln hier nur den einfachen Fall

$$T^1 = T \quad (77)$$

den wir in späteren Untersuchungen noch zu benutzen haben. Wir entwickeln

$$y = r_2 \sin 2\pi \frac{t}{T} \cos 2n\pi + r_1 \cos 2\pi \frac{t}{T} \sin 2n\pi \quad (78)$$

und substituieren darin die aus der ersten Gleichung (76) sich ergebenden Werte

$$\sin 2\pi \frac{t}{T} = \frac{x}{r_1}, \quad \cos 2\pi \frac{t}{T} = \sqrt{1 - \frac{x^2}{r_1^2}} \quad (79)$$

wodurch man erhält

$$y = \frac{r_2}{r_1} x \cos 2n\pi + \frac{r_1}{r_1} \sqrt{r_1^2 - x^2} \sin 2n\pi,$$

was auch in folgender Form geschrieben werden kann

$$y - 2 \frac{r_2}{r_1} xy \cos 2n\pi + \frac{r_2^2}{r_1^2} x^2 = r_2^2 \sin^2 2n\pi \quad (80)$$

Die Gleichung charakterisiert eine Ellipse, die Lage der Hauptachsen gegen die Schwingungsrichtungen, die wir nun gegeneinander senkrecht legend annehmen, ist gegeben durch

$$\tan 2\omega = \frac{2r_1 r_2}{r_1^2 - r_2^2} \cos n\pi \quad (81)$$

Bemerkenswerte Spezialfälle sind

1 Für $n = 0, 1, 2$ wird die Gleichung der Bahnkurve

$$y^2 - 2 \frac{r_2}{r_1} xy + \frac{r_2^2}{r_1^2} x^2 = 0 = \left(y - \frac{r_2}{r_1} x \right)^2 \quad (82)$$

die in diesem Falle eine durch die Gleichgewichtslage des schwingenden Teilchens hindurchgehende Gerade vorstellt. Eben diese Gerade, die jedoch mit der früheren gegen die negative Seite der y Elongationen den Winkel $\arctg \frac{r_1 r_2}{r_1^2 - r_2^2}$ einschließt, erhält man, wenn

2. Für $n = 1\frac{1}{2}, 3\frac{1}{2}, 5\frac{1}{2} \dots$ gesetzt wird. Die Gleichung der Linie ist

$$\left(y + \frac{r_2}{r_1} x\right)^2 = 0 \dots \dots \dots (83)$$

die sich wie die frühere auf beiden Seiten der Gleichgewichtslage gleicherweise erstreckt.

3. Ist endlich $n = \frac{1}{4}(2m+1)$, wo m beliebige ganze Zahlen bedeutet, also $n = \frac{1}{4}, \frac{3}{4}, \frac{5}{4} \dots$ so wird

$$y^2 + \frac{r_2^2}{r_1^2} x^2 = r_2^2, \text{ oder } \frac{y^2}{r_2^2} + \frac{x^2}{r_1^2} = 1 \dots \dots \dots (84)$$

die Schwingungskurve eine Ellipse, deren Mittelpunkt mit dem Gleichgewichtspunkte des schwingenden Teilchens zusammenfällt. Die Schwingungsrichtungen sind dann ganz allgemein ein Paar konjugierter Durchmesser der Ellipse. Sind endlich die Amplituden der beiden interferierenden Schwingungen gleich, so geht die Ellipse, wie man sogleich sieht, in einen Kreis über.

Wir haben nun noch die Intensität der Interferenzschwingung zu untersuchen, da ja die Wellenlänge unverändert geblieben ist. Dieselbe ist nach (45) und (43) proportional der Gröfse:

$$L = a_1^2 + a_2^2 + 2a_1a_2 \cos 2\pi \frac{\delta}{\lambda} \dots \dots \dots (85)$$

während die Intensitäten der interferierenden Strahlen durch

$$L_1 = a_1^2, L_2 = a_2^2 \dots \dots \dots (86)$$

gegeben sind. Nun muß aber angenommen werden, daß für zwei verschiedene Lichtquellen selbst in unmeßbar kurzer Zeit $\frac{\delta}{\lambda}$ alle Werte von 0 bis 1 durchläuft, statt $\cos 2\pi \frac{\delta}{\lambda}$ also, handelt es sich um eine endliche Beobachtungszeit, der Mittelwert = 0 gesetzt werden muß. Damit hat man dann den Satz:

$$L = L_1 + L_2 \dots \dots \dots (87)$$

Die Intensitäten zweier interferierenden Strahlen verschiedener Lichtquellen summieren sich einfach.

Legt man durch die Ruhelage des nach der Gleichung

$$s = r \sin 2\pi \left(\frac{t}{T} - \frac{x}{\lambda} \right) \dots \dots \dots (88)$$

schwingenden Teilchens drei zu einander senkrechte Koordinaten, welche mit der Richtung x , der Normalen zur Wellenfläche Winkel einschließen, deren Cosinusse sind m, n, p , so werden die Koordinaten des schwingenden Teilchens x^1, y^1, z^1 die Projektionen von x auf die neuen Axen, also

$$x^1 = mx, y^1 = nx, z^1 = px \dots \dots \dots (89)$$

Multipliziert man diese Gleichungen der Reihe nach mit m, n, p , indem man die bekannte Cosinusrelation

$$m^2 + n^2 + p^2 = 1$$

beachtet, so verwandelt sich (88) in

$$s = r \sin 2\pi \left(\frac{t}{T} - \frac{mx^1 + ny^1 + pz^1}{\lambda} \right) \dots \dots \dots (90)$$

Sind endlich α, β, γ die Cosinusse der Winkel, welcher die Elongation s mit den Axen x^1, y^1, z^1 bildet, so zerlegt sich die gegebene Schwingung in die folgenden, nach den neuen Axen genommenen Komponenten:

$$\left. \begin{aligned} u &= \alpha r \sin 2\pi \left(\frac{t}{T} - \frac{mx^1 + ny^1 + pz^1}{\lambda} \right) \\ v &= \beta r \sin 2\pi \left(\frac{t}{T} - \frac{mx^1 + ny^1 + pz^1}{\lambda} \right) \\ w &= \gamma r \sin 2\pi \left(\frac{t}{T} - \frac{mx^1 + ny^1 + pz^1}{\lambda} \right) \end{aligned} \right\} \quad (91)$$

und wir bezeichnen mit dem Namen Richtung den Winkel, welchen die Richtung der Elongation mit der zur Wellenfläche gezogenen Normalen einschließt. Ist dieser ϑ genannt, so hat man

$$\cos \vartheta = \alpha m + \beta n + \gamma p \quad (92)$$

wo $\vartheta = 90^\circ$ oder 0° ist, je nachdem die Schwingung senkrecht zur Fortpflanzungsrichtung, oder parallel derselben vor sich geht. Im ersteren Falle nennen wir die Schwingung transversal, im letzteren longitudinal. Wir werden später den Nachweis liefern, daß die Schwingungen, welche der Äther als Licht vermittelt, nur transversale sind.

2 Schwingungen kohärenter Punktsysteme

Indem wir auch die dem schwingenden Punkte benachbarten Teilchen in Betracht ziehen, gelangen wir (20) zu der allgemeinen Gleichung der schwingenden Bewegung

$$\frac{d^2 s}{dt^2} = c^2 \frac{d^2 s}{dx^2} \quad (93)$$

die langs einer mit der Dichtigkeit ρ erfüllten Linie von der elastischen Kraft E Geltung hat. c bedeutet die Fortpflanzungsgeschwindigkeit der Schwingung, und war als Quotient der Quadratwurzel aus Elastizitätsmodulus und Dichtigkeit gefunden.

Setzen wir versuchsweise

$$s = u e^{it} \quad (94)$$

wo u eine Funktion von x allein sein mag, so erhält man durch Substitution in die gegebene Gleichung zur Bestimmung von u

$$\frac{d^2 u}{dx^2} = -\frac{u}{c^2} \quad (95)$$

aus welcher der Wert von u sogleich aufgeschrieben werden kann. Mit (94) vereint, giebt dies dann als eine Lösung der vorgelegten Differentialgleichung

$$s = \frac{\alpha}{c} x + at \quad (96a)$$

oder da die durch die Gleichung charakterisierte Bewegung voraussichtlich eine periodische ist, durch Vertauschung von α gegen αt

$$s = \cos \left(\frac{\alpha}{c} x + at \right) + i \sin \left(\frac{\alpha}{c} x + at \right) \quad (96b)$$

Die Lösung befriedigt die Gleichung auch dann noch, wenn sowohl das Cosinus- als Sinusglied mit einem ganz beliebigen Koeffizienten versehen wird. Als allgemeine Lösung haben wir somit

$$s = \left[A \sin \frac{\alpha}{c} x + B \cos \frac{\alpha}{c} x \right] \sin at + \left[C \sin \frac{\alpha}{c} x + D \cos \frac{\alpha}{c} x \right] \cos at \quad (96c)$$

wo an Stelle der Koeffizienten und für α eine jede beliebige GröÙe gesetzt werden kann.

da ja für A und C alle möglichen Zahlenwerte gesetzt werden können Entwickelt man aber andrerseits die Funktion $\chi(x)$ in eine Fouriersche Reihe, so erhält man das folgende Resultat

$$\chi(x) = \sum_1^{\infty} A_m \sin m\pi \frac{x}{a}, \quad A_m = \frac{2}{a} \int_0^a \chi(\lambda) \sin m\pi \frac{\lambda}{a} d\lambda$$

und demzufolge hat man auch

$$C_n = \frac{2}{a} \int_0^a \chi(\lambda) \sin n\pi \frac{\lambda}{a} d\lambda, \quad A_n = \frac{2}{n\pi c} \int_0^a \omega(\lambda) \sin n\pi \frac{\lambda}{a} d\lambda$$

Die vollständige Lösung ist also

$$\left. \begin{aligned} s_1 = & \frac{2}{a} \sum_1^{\infty} \cos n\pi \frac{c}{a} t \sin n\pi \frac{x}{a} \int_0^a \chi(\lambda) \sin n\pi \frac{\lambda}{a} d\lambda \\ & + \frac{2}{\pi c} \sum_1^{\infty} \frac{1}{n} \sin n\pi \frac{c}{a} t \sin n\pi \frac{x}{a} \int_0^a \omega(\lambda) \sin n\pi \frac{\lambda}{a} d\lambda \end{aligned} \right\} \quad (102)$$

II Die Nebenbedingungen der vorgelegten Aufgabe seien

$$s = 0, \quad s^1 = X(x) \text{ für } t = 0, \quad s = 0, \quad s^1 = 0 \text{ für } x = 0, \quad s = \varphi(t), \quad s^1 = \Omega(t) \text{ für } x = a \quad (103)$$

wobei X und $\Omega(t)$ vorläufig noch unbekannte Funktionen bedeuten mögen Aus (96c) folgt kraft der ersten und dritten Bedingung $C = D = B = 0$, wodurch die vierte schon mit berücksichtigt ist Es bleibt sonach

$$s = A \sin \frac{\alpha}{c} x \sin \alpha t \quad (104)$$

Um nun darnach $\varphi(t)$ darzustellen, setzen wir für $x = a$

$$\sin \frac{\alpha}{c} a = (-1)^m, \quad \frac{\alpha}{c} a = \frac{2n+1}{2} \pi \quad (105)$$

und erhalten so aus

$$\varphi(t) = \sum_1^{\infty} (-1)^m A_m \sin (2m+1) \frac{\pi c}{2a} t \quad (106)$$

nachdem wir beiderseits mit $\sin (2n+1) \frac{\pi c}{2a} t$ multipliziert und zwischen den Grenzen 0

und $\frac{a}{c}$ integriert haben für $n = m$

$$\frac{1}{2} \frac{a}{c} A_n = \int_0^{a/c} (-1)^n \sin (2n+1) \frac{\pi c}{2a} \lambda d\lambda \quad \varphi(\lambda) \quad (107)$$

woraus dann nach (104) folgt

$$s_2 = \frac{2c}{a} \sum_1^{\infty} \sin (2n+1) \frac{\pi x}{2a} \sin (2n+1) \frac{\pi c}{2a} t \int_0^{a/c} (-1)^n \sin (2n+1) \frac{\pi c}{2a} \lambda d\lambda \quad \varphi(\lambda) \quad (108)$$

Da nun über alle Konstanten verfügt ist können die Funktionen $X(x)$ und $\Omega(t)$ nicht mehr willkürlich angenommen werden, sondern sind schon mit bestimmt Wir finden indem wir (108) nach t differenzieren, und das eine Mal $t = 0$, das anderemal $x = a$ setzen

$$X(x) = \left(\frac{c}{a}\right)^2 \pi \sum_1^\infty (2n+1) \sin(2n+1) \frac{\pi x}{2a} \int_0^{a/c} (-1)^n \varphi(\lambda) \sin(2n+1) \frac{\pi c}{2a} \lambda \cdot d\lambda \quad (109)$$

$$\Omega(t) = \left(\frac{c}{a}\right)^2 \pi \sum_1^\infty (-1)^n (2n+1) \sin(2n+1) \frac{\pi c}{2a} t \int_0^{a/c} (-1)^n \varphi(\lambda) \sin(2n+1) \frac{\pi c}{2a} \lambda \cdot d\lambda \quad (110)$$

wodurch die Aufgabe gelöst ist.

III. Wir setzen nun analog dem früheren Falle die Bedingungen fest:

$s = \Xi(x)$, $s^1 = 0$ für $t = 0$; $s = 0$, $s^1 = 0$ für $x = 0$; $s = \Psi(t)$, $s^1 = \psi(t)$ für $x = 0$. (111)
 worin $\Xi(t)$ und $\Psi(t)$ wieder zwei nachträglich zu bestimmende Funktionen bedeuten.
 Die zweite, dritte und vierte Bedingung erfordert: $A = B = D = 0$, so daß als Lösung bloß gelten kann:

$$s = C \sin \frac{\alpha}{c} x \cos \alpha t \quad (112)$$

Soll diese für $x = a$ in $s^1 = \psi(t)$ übergehen, so muß zunächst wieder die Gleichung (105) bestehen. Ähnlich wie dort finden wir dann:

$$C_n = \frac{4}{\pi} \frac{1}{2n+1} \int_0^{a/c} (-1)^{n+1} \psi(\lambda) \sin(2n+1) \frac{\pi c}{2a} \lambda \cdot d\lambda$$

und daher die Elongation selbst in der Form:

$$s_3 = \frac{4}{\pi} \sum_1^\infty \frac{(-1)^{n+1}}{2n+1} \sin(2n+1) \frac{\pi x}{2a} \cos(2n+1) \frac{\pi c}{2a} \int_0^{a/c} (-1)^{n+1} \sin(2n+1) \frac{\pi c}{2a} \lambda \cdot \psi(\lambda) \cdot d\lambda \quad (113)$$

und für die zwei noch unbestimmten Funktionen $\Xi(x)$ und $\Psi(t)$ folgt ganz so wie früher:

$$\Xi(x) = \frac{4}{\pi} \sum_1^\infty \frac{(-1)^{n+1}}{2n+1} \sin(2n+1) \frac{\pi x}{2a} \int_0^{a/c} (-1)^{n+1} \sin(2n+1) \frac{\pi c}{2a} \lambda \cdot \psi(\lambda) \cdot d\lambda \quad (114)$$

$$\Psi(t) = \frac{4}{\pi} \sum_1^\infty \frac{(-1)^{2n+1}}{2n+1} \cos(2n+1) \frac{\pi c}{2a} t \int_0^{a/c} (-1)^{n+1} \psi(\lambda) \sin(2n+1) \frac{\pi c}{2a} \lambda \cdot d\lambda \quad (115)$$

IV. Wir betrachten schließlic noch eine sehr einfache Lösung der vorgelegten Differentialgleichung,

$$s = \frac{g}{a} x \left(t + \frac{h}{g} \right) \quad (116)$$

welche der Bedingung genügt, im Anfange der Zeit $\frac{h}{a} x$ als auch ihr Differentialquotient $\frac{g}{a} x$ zu sein. Für $x = 0$ werden beide, Elongation und Geschwindigkeit Null, und für $x = a$: $s = gt + h$, $s^1 = g$. Setzt man:

$$s = g \frac{a-x}{a} \left(t + \frac{h}{g} \right) \quad (117)$$

so gelten ganz analoge Schlüsse. Beide Lösungen lassen sich noch beträchtlich vereinfachen, wenn man $g = 0$ setzt. Dann wird s für $t = 0$: $\frac{h}{a} x$, und für $x = a$: $s = h$; in allen übrigen Fällen erhält man Null.

Addiert man also zu dieser Lösung die unter I gefundene (102), nachdem man in ihr [entsprechend (116) oder (117)] $\chi(x) = -\frac{g}{a}x\left(t + \frac{h}{g}\right)$, oder $\nu(x) = -g\frac{a-x}{a}\left(t + \frac{h}{g}\right)$ und $\omega(x) = 0$ addiert hat, so erhält man eine Schwingungs-Elongation, die am Ende oder Anfange der Linie konstant ist, sonst aber in den Anfangszuständen mit ihrer Geschwindigkeit zugleich verschwindet

Da die Funktionen $\varphi(\lambda)$ und $\psi(\lambda)$ als Bedingungen des Problems von vorne her bekannt sind, so gilt dies natürlich auch von $X(x)$, $\Xi(x)$, $\mathcal{Q}(t)$, $\mathcal{P}(t)$. Sind daher die ursprünglichen Bedingungen nicht in der unter (97) gegebenen Form in das Problem eingeführt sondern setzt man

$\chi(x) - \Xi(x)$ statt $\chi(x)$, $\omega(x) - X(x)$ statt $\omega(x)$, $\varphi(t) - \mathcal{P}(t)$ statt $\varphi(t)$, $\psi(t) - \mathcal{Q}(t)$ statt $\psi(t)$ so werden gerade die unter (97) gestellten Bedingungen befriedigt, wenn man die drei Lösungen (102), (108), (113) addiert. Die Funktion, die diese Bedingungen erfüllt, ist also

$$\begin{aligned}
 s = & \frac{2}{a} \sum_1^{\infty} \sin n\pi \frac{x}{a} \left\{ \cos n\pi \frac{c}{a} t \int_0^a [\nu(x) - \Xi(x)] \sin n\pi \frac{\lambda}{a} d\lambda + \frac{a}{\pi c} \frac{1}{a} \sin n\pi \frac{c}{a} t \right. \\
 & \left. \int_0^a [\omega(x) - X(x)] \sin n\pi \frac{\lambda}{a} d\lambda \right\} \\
 & + \frac{2c}{a} \sum_1^{\infty} \sin (2n+1) \frac{\pi x}{2a} \left\{ (-1)^n \sin (2n+1) \frac{\pi c}{2a} t \int_0^{a/c} [\varphi(t) - \mathcal{P}(t)] \sin (2n+1) \frac{\pi c}{2a} \lambda d\lambda \right. \\
 & \left. + \frac{2a}{\pi c} \frac{1}{2n+1} \cos (2n+1) \frac{\pi c}{2a} t \int_0^{a/c} [\psi(t) - \mathcal{Q}(t)] \sin (2n+1) \frac{\pi c}{2a} \lambda d\lambda \right\} \quad (118)
 \end{aligned}$$

Soll nun die hingeschriebene Funktion außer den vorgelegten Bedingungen auch für $x=0$ etwa $s = \varrho(t)$ und $s' = \varsigma(t)$ liefern, so braucht man nur in der letzteren Summe statt $x/a - x$, statt $\varphi(t) - \mathcal{P}(t)$ $\varrho(t) - \mathcal{Q}(t)$, statt $\psi(t) - \mathcal{Q}(t)$ $\varsigma(t) - \mathcal{P}(t)$ einzuführen, und dieses neue Resultat mit dem obigen durch Addition zu verbinden.

Wir diskutieren nun eine der Lösungen, indem wir die elastische Linie als eine an beiden Enden eingeklemmte Saite auffassen. Für die Endpunkte sind dann Ausbiegung und Geschwindigkeit konstant Null, und es kommt somit die in I abgeleitete Schwingung in Betracht. Diese können wir noch dadurch vereinfachen, daß wir auch die Anfangsgeschwindigkeit $\omega(x) = 0$ setzen. Es bleibt somit nur

$$s = \frac{2}{a} \sum_1^{\infty} \sin n\pi \frac{c}{a} \cos n\pi \frac{c}{a} t \int_0^a \chi(\lambda) \sin n\pi \frac{\lambda}{a} d\lambda,$$

wo nun $\chi(x)$ die Form der Saite im Augenblicke $t=0$ darstellt. Wir können diese Funktion noch näher bestimmen. Wird nämlich die Saite im Punkte a um b aus der Gleichgewichtslage heraus bewegt, so bildet sie über der ganzen Länge als Basis ein Dreieck mit der Spitze im Punkte b , a . Es ist also zwischen 0 und a $y = \frac{b}{a}x$ und zwischen a und $a-u = \frac{b}{a-a}(a-x)$. Dies giebt

$$\begin{aligned} \int_0^a \chi(\lambda) \sin n\pi \frac{\lambda}{a} d\lambda &= \int_0^a \frac{b}{a} \lambda \sin n\pi \frac{\lambda}{a} d\lambda + \int_a^u \frac{b}{a-a} (a-\lambda) \sin n\pi \frac{\lambda}{a} d\lambda \\ &= \frac{b a^3}{a(a-a)n^2\pi^2} \sin n\pi \frac{a}{a} \end{aligned}$$

wie man leicht findet. Die vollständige Schwingungsgleichung lautet also:

$$s = \frac{2ba^2}{a(a-a)n^2} \sum_1^\infty \frac{1}{n^2} \sin n\pi \frac{a}{a} \sin n\pi \frac{x}{a} \cos n\pi \frac{c}{a} t.$$

Der Ton einer Saite ist also durchaus nicht einfach zu nennen. Er klingt die Saite im Punkte a , wo a einen aliquoten Teil der Länge bedeutet, so tönt der betreffende Knotenpunkt nicht. Mit einem angeschlagenen Tone erklingen zugleich alle Obertöne, da n alle ganzen Zahlenwerte annehmen kann. Die Amplitude dieser Töne nimmt aber sehr rasch, im Verhältniß des umgekehrten Quadrates der Ordnungszahl ab, so daß in jedem Falle der angeschlagene Grundton prävalieren muß.

b) In analoger Weise kann man auch die zweite von d'Alembert gegebene Lösung (96d) behandeln. Von dieser sehen wir jedoch vorläufig zu Gunsten einer allgemeiner gehaltenen Ableitung der Schwingungsgleichung für Bewegungen im Innern der Körper ab.

Wie früher, machen wir auch hier die Annahme der Kontinuität der Materie; denken wir uns also im Punkte x, y, z das unendlich kleine Parallelepipedon $dx dy dz$ (unabhängig von der dasselbe erfüllenden Materie) festgehalten, so können wir das materieerfüllte Volumenelement unter dem Einflusse einer z. B. in der Richtung der x -Axe wirkenden Druckkraft als derart veränderlich annehmen, daß ein Teil des Stoffes aus dem Volumenelemente in ein in der Richtung der Kraft gelegenes andere Element gedrängt wird, während aus dem davorliegenden in das festgedachte Raumelement neuer Stoff gepreßt wird. Wir können aber dann mit eben diesem Rechte das Volumenelement mit dem Stoffe in feste Verbindung setzen, und den Stoffwechsel als Materiefluß betrachten.

Unter diesen Voraussetzungen sei im Punkte x, y, z ein verschwindend kleines Parallelepipedon mit den Kanten dx, dy, dz gegeben, welches sich während des Zeitelementes dt um die Strecken dx, dy, dz in der Richtung der einander senkrecht schneidenden Koordinatenachsen verschiebt. Sind die Geschwindigkeiten längs der Axen gemessen u, v, w , so hat man, da diese allgemein Funktionen des Ortes sind, für die Beschleunigung:

$$\left. \begin{aligned} \frac{du}{dt} &= \frac{\partial u}{\partial t} + \frac{\partial u}{\partial x} u + \frac{\partial u}{\partial y} v + \frac{\partial u}{\partial z} w \\ \frac{dv}{dt} &= \frac{\partial v}{\partial t} + \frac{\partial v}{\partial x} u + \frac{\partial v}{\partial y} v + \frac{\partial v}{\partial z} w \\ \frac{dw}{dt} &= \frac{\partial w}{\partial t} + \frac{\partial w}{\partial x} u + \frac{\partial w}{\partial y} v + \frac{\partial w}{\partial z} w \end{aligned} \right\} \dots \dots \dots (119)$$

woraus die beschleunigende Kraft durch Multiplikation mit der Masse $\rho dx dy dz$ folgt, wenn ρ die Dichtigkeit bedeutet. Diese ist andererseits gleich der Summe der beschleunigenden äußeren Kräfte, X, Y, Z , und der Druckkräfte der benachbarten Massenelemente. Ist die Größe derselben p auf die Einheit der Fläche, so beträgt der Druck auf unser Volumenelement in der Richtung der x -Axe $dy dz p$. Geht man im Punkte x

um dx weiter, so treffen wir das der Fläche $dy dz$ entgegengesetzte Flächenelement, auf welches in entgegengesetzter Richtung der Druck $dy dz \left(p + \frac{\partial p}{\partial x} dx \right)$ wirkt. Die Druckkraft, welche in der Richtung der wachsenden x das Parallelepipedon zu bewegen sucht, ist sonach

$$p dy dz - \left(p + \frac{\partial p}{\partial x} dx \right) dy dz = - \frac{\partial p}{\partial x} dx dy dz \quad (120)$$

und ganz ähnliche Ausdrücke erhalten wir durch Vertauschung von x mit y und z für die andern zwei Koordinaten. Die vollständigen Bewegungsgleichungen sind daher aus (119) und (120)

$$\varrho dx dy dz X - \frac{\partial p}{\partial x} dx dy dz = \varrho dx dy dz \frac{du}{dt}$$

oder anders geschrieben

$$\left. \begin{aligned} \varrho X - \frac{\partial p}{\partial x} - \varrho \frac{du}{dt} &= 0 \\ \varrho Y - \frac{\partial p}{\partial y} - \varrho \frac{dv}{dt} &= 0 \\ \varrho Z - \frac{\partial p}{\partial z} - \varrho \frac{dw}{dt} &= 0 \end{aligned} \right\} \quad (121)$$

Der Materiefluß muß nun notwendigerweise so beschaffen sein, daß keine inneren Risse, keine Unterbrechung der Stetigkeit der Raumerfüllung vorkommen können. Dazu ist notwendig und hinreichend, daß die durch Ein- und Ausfluß von Masse aus den einzelnen Flächenelementen des Parallelepipedons verursachten Stoffänderungen der Veränderung des Volumens als Ganzes betrachtet, gleich sei. Da nun die Fortbewegung der Stoffteile in der Zeit dt die Größe $u = \frac{dx}{dt} dt$ hat, so tritt durch die Fläche $dy dz$ während dieser Zeit vom Koordinatenanfangspunkte her die Masse $dy dz \varrho u dt$ ein, in der Richtung der wachsenden x aber aus dem Elemente durch dieselbe Fläche die Masse $dy dz \left(\varrho u + \frac{\partial(\varrho u)}{\partial x} dx \right) dt$ aus. Die entstandene Dichtigkeitsänderung während der Zeit dt infolge des Zu- und Abflusses beträgt demnach $-\frac{\partial(\varrho u)}{\partial x} dx dy dz dt$. Ähnliche Ausdrücke, die durch einfache Vertauschung der Buchstaben x und u in y, v, z, w hervorgehen, gelten für die beiden anderen Koordinaten. Diese drei Änderungen müssen der erwähnten Kontinuitätsbedingung nach gleich sein der Änderung des ganzen Volumens $dx dy dz \frac{\partial \varrho}{\partial t} dt$. Man hat daher die Bedingung

$$\frac{\partial \varrho}{\partial t} + \frac{\partial(\varrho u)}{\partial x} + \frac{\partial(\varrho v)}{\partial y} + \frac{\partial(\varrho w)}{\partial z} = 0 \quad (122)$$

die noch zu dem Systeme (121) gehört. Endlich muß auch noch eine Gleichung gegeben sein, welche den Zusammenhang von Druck und Dichtigkeit giebt, was wir mit

$$p = f(\varrho) \quad (123a)$$

bezeichnen. Sind die Gleichungen auf inkompressible Materie angewandt, so ist einfach

$$\varrho = \text{konst} \quad (123b)$$

und dann tritt noch eine beträchtliche Vereinfachung ein. (122) wird dann nämlich explizite aufgeschrieben

$$\frac{\partial \varrho}{\partial t} + u \frac{\partial \varrho}{\partial x} + v \frac{\partial \varrho}{\partial y} + w \frac{\partial \varrho}{\partial z} + \varrho \left(\frac{\partial u}{\partial x} + \frac{\partial v}{\partial y} + \frac{\partial w}{\partial z} \right) = 0$$

infolge der Gleichung (123b) zu der folgenden reduziert:

$$\frac{\partial u}{\partial x} + \frac{\partial v}{\partial y} + \frac{\partial w}{\partial z} = 0 \quad (124)$$

Die inneren Elastizitätskräfte sind nun in allen Fällen so groß, daß dagegen die äußeren Kräfte, meistens bloß die Anziehung der Erde, als verschwindend klein betrachtet werden müssen. Wir setzen also

$$X = Y = Z = 0 \quad (125)$$

und nehmen weiter an, daß die ganze Masse im Ruhezustande homogen ist. Das Gleichgewicht soll nur so wenig aufgehoben werden, daß die auftretenden Geschwindigkeiten unendlich klein bleiben; Produkte von der Form also, wie $u \frac{\partial u}{\partial x} \dots w \frac{\partial w}{\partial z}$ als unendlich kleine Größen zweiter Ordnung wegfallen. Dann werden die Gleichungen mit Rücksicht auf (119) zu den folgenden:

$$\left. \begin{aligned} \frac{1}{\varrho} \frac{\partial p}{\partial x} &= - \frac{\partial u}{\partial t} \\ \frac{1}{\varrho} \frac{\partial p}{\partial y} &= - \frac{\partial v}{\partial t} \\ \frac{1}{\varrho} \frac{\partial p}{\partial z} &= - \frac{\partial w}{\partial t} \end{aligned} \right\} \quad (126)$$

Die konstante Dichtigkeit des Ruhezustandes sei mit a bezeichnet; dann können wir mit Rücksicht auf die Kleinheit der entstehenden Bewegungen die veränderliche Dichtigkeit ϱ durch

$$\varrho = a(1 + \sigma) \quad (127)$$

ausdrücken, wo σ , je nachdem es positiv oder negativ ist, Kompression oder Dilatation anzeigt. Berücksichtigt man nun (123a), so wird die Bewegungsgleichung (126):

$$\frac{1}{\varrho} \frac{\partial p}{\partial x} = \frac{1}{\varrho} \frac{\partial f(\varrho)}{\partial \varrho} \cdot \frac{\partial \varrho}{\partial x} = \frac{a}{a(1 + \sigma)} f'(a + a\sigma) \cdot \frac{\partial \sigma}{\partial x}$$

Weil nun σ sehr klein ist, so können wir es als Summand neben der Einheit als verschwindend vernachlässigen, und erhalten so:

$$\frac{1}{\varrho} \frac{\partial p}{\partial x} = f'(a) \frac{\partial \sigma}{\partial x} \quad (128)$$

Da nun mit wachsender Dichte auch der Druck zunimmt, so ist $f'(a)$ stets positiv. Setzen wir dafür

$$f'(a) = c^2 \quad (129)$$

so gehen (126) über in

$$\left. \begin{aligned} \frac{\partial u}{\partial t} &= -c^2 \frac{\partial \sigma}{\partial x} \\ \frac{\partial v}{\partial t} &= -c^2 \frac{\partial \sigma}{\partial y} \\ \frac{\partial w}{\partial t} &= -c^2 \frac{\partial \sigma}{\partial z} \end{aligned} \right\} \quad (130)$$

und aus der noch zu berücksichtigenden Kontinuitätsgleichung wird:

$$\frac{\partial \sigma}{\partial t} + \frac{cu}{cx} + \frac{cv}{cy} + \frac{\partial w}{\partial z} = 0 \quad (131)$$

da die Glieder von der Form $u \frac{\partial \sigma}{\partial x}$ $\sigma \frac{\partial u}{\partial x}$ ihrer Kleinheit halber nicht mitgenommen zu werden brauchen. Diese vier Gleichungen können nun verbunden werden. Differenziert man sie der Reihe nach in Bezug auf x , y , z und t und addiert die ersten drei, so kommt

$$-c \left\{ \frac{\partial^2 \sigma}{\partial x^2} + \frac{\partial^2 \sigma}{\partial y^2} + \frac{\partial^2 \sigma}{\partial z^2} \right\} = \frac{\partial}{\partial t} u \frac{\partial \sigma}{\partial x} + \frac{\partial^2 v}{\partial t \partial y} + \frac{\partial^2 w}{\partial t \partial z}$$

während die letztere giebt

$$-\frac{\partial^2 \sigma}{\partial t^2} = \frac{\partial}{\partial x} u \frac{\partial \sigma}{\partial t} + \frac{\partial}{\partial y} v \frac{\partial \sigma}{\partial t} + \frac{\partial^2 w}{\partial z \partial t}$$

und da Koordinaten und Zeit von einander unabhängige Variablen vorstellen, so sind die Differentialquotienten rechterseits einander paarweise gleich. Man erhält daher mit nur einer abhängigen Variablen

$$\frac{\partial^2 \sigma}{\partial t^2} = c \left(\frac{\partial^2 \sigma}{\partial x^2} + \frac{\partial^2 \sigma}{\partial y^2} + \frac{\partial^2 \sigma}{\partial z^2} \right) \quad (132)$$

welches die allgemeine Gleichung räumlicher Schwingungen ist.

Die Nebenbedingungen zur Lösung dieser partiellen Differentialgleichung sind der gegebene Anfangszustand des Mediums, das heißt die Geschwindigkeiten u_0 , v_0 , w_0 für $t = 0$, die anfängliche Dilatation σ_0 als Funktion der Koordinaten, und die Kontinuitätsbedingung (131) für den Beginn der Bewegung.

c) Integration der Gleichung

Mit Hilfe der bisher aufgestellten Anfangsbedingungen und der Gleichungen (130) ist die Integration vollständig durchführbar, denn σ ergibt sich aus (132) als Funktion der Zeit und der Koordinaten mit dem gegebenen Anfangszustande

$$\left. \begin{aligned} \text{für } t=0 \text{ sei } \sigma_0 &= f(x, y, z) \\ \left(\frac{\partial \sigma}{\partial t} \right)_0 &= F(x, y, z) \\ u &= u_0, v = v_0, w = w_0 \text{ als Funktion von } (x, y, z) \end{aligned} \right\} \quad (133)$$

sodann findet man aus (130) durch einfache Quadraturen die Geschwindigkeiten als Funktion der Zeit

$$u = u_0 - c^2 \int_0^t \frac{\partial \sigma}{\partial x} dt, \quad v = v_0 - c^2 \int_0^t \frac{\partial \sigma}{\partial y} dt, \quad w = w_0 - c^2 \int_0^t \frac{\partial \sigma}{\partial z} dt \quad (134)$$

Um nun (132) zu integrieren, setzen wir versuchsweise

$$\sigma = e^{(\lambda x + \mu y + \nu z \pm c \rho t)} = \cos(\lambda x + \mu y + \nu z \pm c \rho t) + i \sin(\lambda x + \mu y + \nu z \pm c \rho t) \quad (135)$$

und finden durch Rücksubstitution

$$\rho = \lambda^2 + \mu^2 + \nu^2 \quad (136)$$

Wir zerlegen nun ähnlich wie früher, σ in zwei Teile, $\sigma_1 + \sigma_2$, so daß für den Anfangszustand $t = 0$ gelte

$$\sigma_1 = f(x, y, z), \quad \sigma_2 = 0 \quad \text{und} \quad \left(\frac{\partial \sigma_1}{\partial t} \right)_0 = 0, \quad \left(\frac{\partial \sigma_2}{\partial t} \right)_0 = F(x, y, z)$$

Aus der Lösung (135) haben dann für uns Bedeutung die Kombinationen:

$$\begin{aligned}\sigma_1 &= \cos(\lambda x + \mu y + \nu z) \cos cqt \text{ und } \sigma_2 = \cos(\lambda x + \mu y + \nu z) \sin cqt \\ \sigma_1 &= \sin(\lambda x + \mu y + \nu z) \cos cqt \quad \sigma_2 = \sin(\lambda x + \mu y + \nu z) \sin cqt\end{aligned}$$

Um mit Beibehaltung der ersten Lösung auch die zweite mit berücksichtigen zu können, schreiben wir an Stelle von x, y, z bezüglich $x - \alpha, y - \beta, z - \gamma$, und verallgemeinern das Resultat dadurch, daß wir die Lösung mit der willkürlichen Funktion $\varphi(\alpha, \beta, \gamma)$ multiplizieren, und in Bezug auf $\lambda, \mu, \nu, \alpha, \beta, \gamma$ das sechsfache Integral zwischen den Grenzen $-\infty$ und $+\infty$ nehmen. Da sich diese Operationen nur auf Parameter der Lösung beziehen, so bleibt sie noch immer gültig. Es ist also:

$$\sigma_1 = \int_{-\infty}^{+\infty} \int_{-\infty}^{+\infty} \int_{-\infty}^{+\infty} \int_{-\infty}^{+\infty} \int_{-\infty}^{+\infty} \int_{-\infty}^{+\infty} \cos\{\lambda(x-\alpha) + \mu(y-\beta) + \nu(z-\gamma)\} \cos cqt \cdot \varphi(\alpha, \beta, \gamma) \cdot d\alpha d\beta d\gamma d\lambda d\mu d\nu \quad (137)$$

Infolge der ersten der für σ_1 geltenden Bedingungen hat man, indem $t=0$ gesetzt wird:

$$f(x, y, z) = \int_{-\infty}^{+\infty} \int_{-\infty}^{+\infty} \int_{-\infty}^{+\infty} \int_{-\infty}^{+\infty} \int_{-\infty}^{+\infty} \int_{-\infty}^{+\infty} \cos\{\lambda(x-\alpha) + \mu(y-\beta) + \nu(z-\gamma)\} \varphi(\alpha, \beta, \gamma) \cdot d\alpha d\beta d\gamma d\lambda d\mu d\nu \quad (138)$$

Für σ_2 wählen wir ebenfalls die Cosinus-Lösung der Koordinatenverbindung, und erhalten ganz wie in (137), indem wir noch den Faktor $\frac{1}{cQ}$ hinzufügen:

$$\sigma_2 = \int_{-\infty}^{+\infty} \int_{-\infty}^{+\infty} \int_{-\infty}^{+\infty} \int_{-\infty}^{+\infty} \int_{-\infty}^{+\infty} \int_{-\infty}^{+\infty} \cos\{\lambda(x-\alpha) + \mu(y-\beta) + \nu(z-\gamma)\} \frac{\sin cqt}{cQ} \cdot \psi(\alpha, \beta, \gamma) d\alpha d\beta d\gamma d\lambda d\mu d\nu \quad (139)$$

und die für dessen Differentialquotienten nach der Zeit im Augenblicke $t=0$ geltende Bedingung:

$$F(x, y, z) = \int_{-\infty}^{+\infty} \int_{-\infty}^{+\infty} \int_{-\infty}^{+\infty} \int_{-\infty}^{+\infty} \int_{-\infty}^{+\infty} \int_{-\infty}^{+\infty} \cos\{\lambda(x-\alpha) + \mu(y-\beta) + \nu(z-\gamma)\} \psi(\alpha, \beta, \gamma) \cdot d\alpha d\beta d\gamma d\lambda d\mu d\nu \quad (140)$$

Es reduziert sich also das weitere Verfahren auf das Aufsuchen der Funktionen φ und ψ . Zu dem Ende benutzen wir den Fourierschen Lehrsatz über die Darstellung willkürlicher Funktionen mehrerer Variablen durch mehrfache bestimmte Integrale. Es ist stets:

$$\chi(x, y, z) = \frac{1}{(2\pi)^3} \int_{-\infty}^{+\infty} \int_{-\infty}^{+\infty} \int_{-\infty}^{+\infty} \cos \lambda(a-x) \cdot \cos \mu(\beta-y) \cos \nu(\gamma-z) \cdot \chi(\alpha, \beta, \gamma) \cdot d\alpha d\beta d\gamma d\lambda d\mu d\nu.$$

Um unsere sechsfachen Integrale mit dem Fourierschen konform zu machen, bemerken wir, daß ist:

$\cos a \cos b \cos c = \frac{1}{4} [\cos(a+b+c) + \cos(-a+b+c) + \cos(a-b+c) + \cos(a+b-c)]$ wie man durch Ausführung der Cosinussummen leicht sieht. Dadurch zerfällt das Integral des Fourierschen Satzes in vier Teile, die aber für die Integration selbst nicht verschieden sind. Denn wird z. B. in Bezug auf b von $-\infty$ bis $+\infty$ integriert, so kann in $\cos(a-b+c) -b$ mit $+b$ vertauscht werden. Es sind daher alle vier Cosinus-Integrale einander gleich. Setzt man nun a, b, c der Reihe nach gleich $\lambda(x-\alpha), \mu(y-\beta), \nu(z-\gamma)$, so wird das vorgelegte Integral (138) und (140) mit dem Fourierschen identisch, und man hat:

$$\varphi(\alpha, \beta, \gamma) = \frac{1}{(2\pi)^3} f(\alpha, \beta, \gamma); \quad \psi(\alpha, \beta, \gamma) = \frac{1}{(2\pi)^3} F(\alpha, \beta, \gamma) \quad (141)$$

und demnach aus (137) und (139):

$$\left. \begin{aligned} \sigma_1 &= \frac{1}{(2\pi)^3} \int_{-\infty}^{+\infty} \cos \{ \lambda(x-\alpha) + \mu(y-\beta) + \nu(z-\gamma) \} \cos cot \, f(\alpha, \beta, \gamma) \, d\alpha d\beta d\gamma d\lambda d\mu d\nu \\ \sigma_2 &= \frac{1}{(2\pi)^3} \int_{-\infty}^{+\infty} \cos \{ \lambda(x-\alpha) + \mu(y-\beta) + \nu(z-\gamma) \} \frac{\sin eqt}{eq} F(\alpha, \beta, \gamma) \, d\alpha d\beta d\gamma d\lambda d\mu d\nu \end{aligned} \right\} \quad (142)$$

womit die Aufgabe gelöst ist. Und zwar sehen wir an den Grenzen des Integrals, daß die Lösung für eine nach allen drei Koordinaten hin bis ins Unendliche ausgedehnte Raumerfüllung gilt.

Die Integrale lassen sich noch beträchtlich reduzieren, indem man λ , μ , ν als orthogonale Koordinaten auffaßt und in polare transformiert. Es sei also

$$\left. \begin{aligned} \lambda &= \varrho \cos O, \quad \mu = \varrho \sin O \cos \varphi, \quad \nu = \varrho \sin O \sin \varphi, \quad \varrho = \sqrt{\lambda^2 + \mu^2 + \nu^2}, \\ d\lambda d\mu d\nu &= \varrho^2 \sin O d\varrho dO d\varphi \end{aligned} \right\} \quad (143)$$

und da sich die Grenzen auf den ganzen unendlichen Raum bezogen, so sind sie in polaren Koordinaten für ϱ , O , φ über 0 bis ∞ , 0 bis π und 0 bis 2π zu nehmen. Man sieht leicht, daß σ_1 aus σ_2 hervorgeht, wenn man nach t differenziert und statt f setzt F , es wird daher genügen, bloß die Transformation von σ , durchzuführen. Dem Gesagten nach hat man

$$\begin{aligned} \sigma_2 &= \frac{1}{(2\pi)^3} \int_{-\infty}^{+\infty} F(\alpha, \beta, \gamma) d\alpha d\beta d\gamma \int_0^\pi dO \int_0^{2\pi} d\varphi \int_0^\infty \cos \{ \varrho [(\alpha-x) \cos O + (\beta-y) \sin O \cos \varphi \\ &\quad + (\gamma-z) \sin O \sin \varphi] \} \frac{\sin cot}{eq} \varrho^2 \sin O d\varrho \end{aligned} \quad (144)$$

Wir betrachten zunächst das über 0, π und 0, 2π genommene Doppelintegral, verschieben darin den Koordinatenanfangspunkt um x , y , z , so daß an Stelle von α , β , γ tritt $\alpha+x$, $\beta+y$, $\gamma+z$. Da die Grenzen der Integrale hiervon unabhängig sind, haben wir das Doppelintegral vorübergehend mit J bezeichnend

$$J = \int_0^\pi \int_0^{2\pi} \cos \{ \varrho [\alpha \cos O + \beta \sin O \cos \varphi + \gamma \sin O \sin \varphi] \} \sin O dO d\varphi \quad (145)$$

Substituiert man nun

$$\varrho\alpha = r \cos p, \quad \varrho\beta = r \sin p \cos q, \quad \varrho\gamma = r \sin p \sin q, \quad \text{also } r = \varrho \sqrt{\alpha^2 + \beta^2 + \gamma^2} \quad (146)$$

so ist

$$\left. \begin{aligned} J &= \int_0^\pi \int_0^{2\pi} \cos \{ r [\cos O \cos p + \sin O \cos \varphi \sin p \cos q + \sin O \sin \varphi \sin p \sin q] \} \sin O dO d\varphi \\ &= \int_0^\pi \int_0^{2\pi} \cos \{ r [\cos O \cos p + \sin O \sin p \cos (\varphi - q)] \} \sin O dO d\varphi \end{aligned} \right\} \quad (147a)$$

Nun ist aber der trigonometrische Klammerausdruck der Bogen eines größten Kreises, welcher die auf der mit dem Radius Eins geschlagenen Kugel befindlichen Punkte O , φ und p , q verbindet. Bezeichnet man diesen Bogen mit w , so wird einfach

$$J = \int_0^\pi \int_0^{2\pi} \cos \{ r \cos w \} \sin O dO d\varphi \quad (147b)$$

Es ist weiter $r \cos w$ der Bedeutung von w nach die Projektion des in der Kugel vom Radius r zum sphärischen Elemente gezogenen Radius auf den Leitstrahl des Punktes

p, q , oder mit andern Worten, der Abstand dieses Elementes von einer auf den Radius des Punktes p, q senkrechten Äquatorebene. Da die Lage dieser Ebene auf das Integral keinen Einfluß hat, so wählen wir sie so, daß die Richtung p, q die Polaraxe werde, $p = q = 0$ gesetzt werden kann. Dann ist auch $w = \Theta$. Multipliziert man unter dem Integral mit r^2 und dividiert außerhalb mit eben derselben GröÙe, was an der Richtigkeit der Gleichung (147b) nichts ändert, so bedeutet nun das Integral die Summe aller sphärischen Elemente, jedes multipliziert mit seinem Abstände von einer festen Äquatorebene genommen über die ganze Kugel. Es ist also:

$$J = \frac{2\pi}{r^2} \int_0^\pi \cos \{r \cos \Theta\} r^2 \sin \Theta \cdot d\Theta = - \frac{2\pi}{r} \int_{+r}^{-r} \cos z \cdot dz = 4\pi \frac{\sin r}{r} \quad . \quad . \quad (147c)$$

wie man sich sogleich überzeugt, wenn man $r \cos \Theta = z$ setzt. Das ursprüngliche Integral (142) wird daher mit Rücksicht auf die in (144) und (146) angewandten Koordinatentransformationen:

$$\sigma_2 = \frac{2}{(2\pi)^2} \int_{-\infty}^{+\infty} F(x + \alpha, y + \beta, z + \gamma) \frac{\sin cqt \cdot \sin(q\sqrt{\alpha^2 + \beta^2 + \gamma^2})}{c\sqrt{\alpha^2 + \beta^2 + \gamma^2}} d\alpha d\beta d\gamma d\varrho \quad . \quad . \quad . \quad (148)$$

In diesem Integrale führen wir nun wieder Polarkoordinaten ein, indem wir setzen:

$$\alpha = r \cos \Theta, \quad \beta = r \sin \Theta \cos \varphi, \quad \gamma = r \sin \Theta \sin \varphi \quad . \quad . \quad . \quad (149)$$

durch welche Substitution (148) übergeht in:

$$\sigma_2 = \frac{1}{2\pi^2} \int_0^{2\pi} \int_0^\pi \frac{\sin \Theta}{c} d\Theta d\varphi \int_0^\infty \int_0^\infty r F(x + r \cos \Theta, y + r \sin \Theta \cos \varphi, z + r \sin \Theta \sin \varphi) \sin cqt \cdot \sin r\varrho \cdot dr \cdot d\varrho \quad . \quad . \quad . \quad (150)$$

Das innere Doppelintegral stellt nun wieder den Fourierschen Satz dar, denn man hat für eine Variable

$$f(ct) = \frac{2}{\pi} \int_0^\infty \int_0^\infty f(r) \sin r\varrho \sin cqt \, dc \, d\varrho$$

und zwar ist das Doppelintegral gleich der Funktion $\frac{\pi}{2} \cdot ct \cdot F(x + ct \cos \Theta, y + ct \sin \Theta \cos \varphi, z + ct \sin \Theta \sin \varphi)$. Demzufolge ist:

$$\sigma_2 = \frac{1}{4\pi} \int_0^{2\pi} \int_0^\pi t F(x + ct \cos \Theta, y + ct \sin \Theta \cos \varphi, z + ct \sin \Theta \sin \varphi) \sin \Theta d\Theta d\varphi \quad . \quad (151)$$

und σ_1 erhält man hieraus, wie schon früher erwähnt wurde, indem man nach t differenziert und f durch F ersetzt. Die vollständige Lösung der vorgelegten Differentialgleichung ist also:

$$\sigma = \frac{1}{4\pi} \left. \begin{aligned} & \frac{\partial}{\partial t} \int_0^{2\pi} \int_0^\pi t f(x + ct) \cos \Theta, y + ct \sin \Theta \cos \varphi, z + ct \sin \Theta \sin \varphi \sin \Theta d\Theta d\varphi \\ & + \frac{1}{4\pi} \int_0^{2\pi} \int_0^\pi t F(x + ct \cos \Theta, y + ct \sin \Theta \cos \varphi, z + ct \sin \Theta \sin \varphi) \sin \Theta d\Theta d\varphi \end{aligned} \right\} \quad . \quad (152)$$

wozu dann noch die schon bezeichneten Quadraturen (134) kommen.

Ohne diese Formeln rechnend weiter benutzen zu wollen, können wir aus ihnen doch schon jetzt einige interessante Folgerungen von allgemeiner Gültigkeit ableiten. Es war $F(x, y, z)$ der Anfangswert von $\frac{\partial s}{\partial t}$ in dem Punkte (x, y, z) , daher die unter dem Integrale (152) stehende Funktion F derselbe Differentialquotient in dem Punkte $x + ct \cos O$, $y + ct \sin O \cos \varphi$, $z + ct \sin O \sin \varphi$, welcher auf einer mit dem Halbmesser ct um den Punkt (x, y, z) geschlagenen Kugeloberfläche liegt. Das sphärische Element am betrachteten Punkte ist aber $c t \sin O dO d\varphi$, und daher ist das Integral σ_2 in (152), das wir nun so schreiben wollen

$$\sigma_2 = t \int_0^{2\pi} \int_0^\pi F(x + ct \cos O, y + ct \sin O \cos \varphi, z + ct \sin O \sin \varphi) \frac{c t' \sin O}{4\pi c t} dO d\varphi$$

der Mittelwert der Funktion F auf der ganzen Oberfläche, multipliziert mit t , und da man Ähnliches auch von der Lösung σ_1 , dem ersten Integrale in (152) sagen kann, so hat man den Satz

Die Dilatation welche zur Zeit t in einem Punkte x, y, z stattfindet, hängt ab von dem Anfangszustande auf einer um diesen Punkt mit dem Radius ct beschriebenen Kugeloberfläche

Diese Bemerkung genügt zur Bestimmung der Zeit, in welcher ein Punkt (x, y, z) die Schwingungsbewegung beginnt, wenn die Erschütterung auf einen gegebenen Anfangsraum beschränkt ist. Solange nämlich ct eine gewisse GröÙe nicht erreicht, liegt (x, y, z) auÙerhalb des Erschütterungsraumes, fällt aber in denselben und verbleibt darin so lange als die betrachtete Kugeloberfläche das Gebiet schneidet, in welchem f und F von Null verschiedene Werte besitzen. Sind demnach die gröÙte und kleinste Entfernung des Punktes (x, y, z) von der Oberfläche des Erschütterungsraumes, durch r_1 und r_2 gegeben, so beginnt die Bewegung, wenn $ct_2 = r_2$ ist, sie hört auf, wenn $ct_1 = r_1$ geworden ist. Alle jene Punkte beginnen daher die Schwingungsbewegung gleichzeitig welche in demselben Abstände r von der Außenfläche des Erschütterungsraumes liegen. Alle Punkte, welche denselben Abstand von dieser Fläche besitzen, sind durch eine dieser Fläche parallele Fläche verbunden denkbar, welche die Wellenfläche darstellt. Zwei Punkte in dem Abstände r und r beginnen also die Bewegung in den Zeiten $t = \frac{r}{c}$ und $t = \frac{r}{c}$, und daher braucht die Schwingung die Zeit $t' - t = \frac{r - r}{c}$, um sich auf der Strecke $r - r$ fortzupflanzen. Es ist daher c die Fortpflanzungsgeschwindigkeit der schwingenden Bewegung, die für kleine Bewegungen nach (129) durch die Quadratwurzel aus dem konstanten Teile der Druckänderung in Bezug auf Dichtigkeitsänderungen gegeben ist.

Eine formell allgemeine Lösung ergibt sich — ähnlich der d'Alembertschen in der Schwingung eines linearen Punktsystems auch hier. Setzt man

$$r = x^2 + y^2 + z^2$$

so lautet dieselbe

$$\sigma = \frac{1}{r} F_1(r + ct) + \frac{1}{r} F_2(r - ct) \quad (153)$$

und bezeichnet ganz allgemein zwei Systeme von Kugelwellen, deren eine sich mit der Geschwindigkeit c vom Centrum entfernt, die andere sich demselben mit eben dieser Geschwindigkeit nähert.

d) Schwingungen in einem unendlich langen Cylinder.

Nachdem wir nun die inneren Bewegungsgleichungen auch körperlicher Systeme abgeleitet, gehen wir wieder auf die Lösung (96d) zurück, die sich natürlich auch aus (132) ergibt, wenn wir annehmen, die Bewegung gehe nur in einer Richtung, etwa der x -Axe vor sich, und alle Punkte einer zur x -Axe senkrechten Ebenen besitzen gleichzeitig gleiche Geschwindigkeit und Dilatation. Dann wird nämlich σ von y und z unabhängig, und die Differentialgleichung reduziert sich auf die schon unter (93) gegebene. Unter Annahme der Lösung:

$$\sigma = f(x+ct) + F(x-ct) \quad . \quad . \quad . \quad . \quad . \quad . \quad . \quad . \quad (154)$$

setzen wir noch die Anfangsbedingungen für $t=0$ fest. Es sei $\left(\frac{\partial \sigma}{\partial t}\right) = \varphi'(x)$, $\sigma_0 = \psi(x)$. Infolge dieser Bedingungen hat man:

$$f(x) + F(x) = \psi(x), \quad cf''(x) - cF''(x) = \varphi'(x) \quad . \quad . \quad . \quad . \quad . \quad . \quad . \quad . \quad (155)$$

woraus sich ergibt:

$$f(x) = \frac{1}{2}\psi(x) + \frac{1}{2c}\varphi(x) \quad \text{und} \quad F(x) = \frac{1}{2}\psi(x) - \frac{1}{2c}\varphi(x)$$

und womit die willkürlichen Funktionen f und F bestimmt sind. Die vollständige Lösung lautet daher:

$$\sigma = \frac{1}{2}\psi(x+ct) + \frac{1}{2}\psi(x-ct) + \frac{1}{2c}\varphi(x+ct) - \frac{1}{2c}\varphi(x-ct) \quad . \quad . \quad . \quad . \quad . \quad . \quad . \quad . \quad (156)$$

Liegt nun der Bewegungsimpuls innerhalb des Raumes $-\alpha < x < +\alpha$, so hat bei der Zeit $t=0$ ein jeder Punkt außerhalb dieses Raumes, also $-\alpha > x > \alpha$, $\sigma = \psi(x)$ den Wert Null, während innerhalb desselben $\psi(x)$ allgemein einen endlichen Wert besitzt. Ist nun die Zeit eine endliche, so ist für einen Punkt $x > +\alpha$ stets $x+ct > \alpha$, daher auch $\psi(x+ct) = \varphi(x+ct) = 0$, und aus (156) wird einfacher:

$$\sigma = \frac{1}{2}\psi(x-ct) - \frac{1}{2c}\varphi(x-ct) \quad . \quad . \quad . \quad . \quad . \quad . \quad . \quad . \quad (157a)$$

Jeder Punkt $x > \alpha$ ist also anfänglich in Ruhe; wächst aber die Zeit, so hören die Funktionen $\psi(x-ct)$ und $\varphi(x-ct)$ für den Augenblick $t_1 = \frac{x-\alpha}{c}$ auf der Null gleich zu sein, der betrachtete Punkt beginnt seine Bewegung. Wächst die Zeit weiter, so wird bei $t_2 = \frac{x+\alpha}{c}$ der Punkt x wieder mit $-\alpha$ zusammenfallen, die nun fortdauernden Nullwerte der Funktionen φ und ψ beginnen, der Punkt kommt zur Ruhe. Die Dauer seiner Bewegung betrug also $t_2 - t_1 = \frac{2\alpha}{c}$. Da c die Fortpflanzungsgeschwindigkeit der Schwingung bedeutet, so kann man sagen: Die Dauer der Bewegung eines Punktes im Erschütterungsraume ist die Zeit, welche die schwingende Bewegung bedarf, um diesen Raum zu durchmessen. Da wir mit wachsender Zeit uns immermehr dem positiven x nähern, so geht von dem Erschütterungsraume eine Welle nach der positiven Seite der x -Axe aus.

Liegt der Punkt x außerhalb des Erschütterungsraumes auf der negativen Seite, ist also $x < -\alpha$, so ist umsomehr $x-ct < -\alpha$, und es fallen die Funktionen $\psi(x-ct)$ und $\varphi(x-ct)$ weg, so daß nur bleibt:

$$\sigma = \frac{1}{2}\psi(x+ct) + \frac{1}{2c}\varphi(x+ct) \quad . \quad . \quad . \quad . \quad . \quad . \quad . \quad . \quad (157b)$$

Wie früher finden wir, daß ein jeder Punkt $x < -\alpha$ anfänglich in Ruhe, seine Bewegung in dem Momente beginnt, als $x + ct = -\alpha$ $t_1 = -\frac{x+\alpha}{c}$ wird. Der Punkt hört auf zu schwingen, wenn $t = -\frac{x-\alpha}{c}$ wird, die Dauer der Bewegung ist daher $t - t_1 = \frac{2\alpha}{c}$ wie oben, und wir finden, daß sich eine Welle auch nach der negativen Seite der x -Axe fortpflanzt.

Nehmen wir nun einen Punkt im Innern des Erschütterungsraumes $-\alpha < x < +\alpha$, so verschwinden im Augenblicke als $t = \frac{\alpha-x}{c}$ wird zwei Glieder der Lösung (156), und die anderen beiden, wenn $t = \frac{x+\alpha}{c}$ wird. Für die größere der beiden Zeiten verschwinden alle vier Glieder, die Bewegung hört auf.

Zwei Punkte aufseihalb des Erschütterungsraumes beginnen ihre Bewegung, je nachdem sie auf der positiven oder negativen Seite desselben liegen, zur Zeit $t = \frac{\pm x - \alpha}{c}$ und $t' = \frac{\pm x + \alpha}{c}$. Es ist also $t' - t = \pm \frac{x - \alpha}{c}$ die Zeit, welche zur Fortpflanzung der Schwingung von dem näheren Punkte x zum entfernteren x'' nötig ist. Das Ende der Schwingung tritt im Punkte x'' zur Zeit $t' = \frac{\pm x'' + \alpha}{c}$ ein. Bestimmt man nun die Länge der Strecke, welche gleichzeitig in Bewegung ist, so hat man dafür Gleichheit der Zeit, in welcher die Schwingung in x beginnt, in x' jedoch aufhört. Daraus folgt als Länge dieses Weges der mit der Geschwindigkeit c fortrückt $x - x' = \pm 2\alpha$, und ist gleich der Länge des anfänglichen Erschütterungsraumes.

Geht man nun auf die erste Gleichung des Systems (134) zurück, so findet man

$$u - u_0 = -c \left\{ \frac{1}{2c} \psi(x+ct) - \frac{1}{2c} \psi(x-ct) + \frac{1}{2c} \varphi(x+ct) + \frac{1}{2c^2} \varphi(x-ct) - \frac{1}{c^2} \psi(x) \right\} \quad (158)$$

Vergleicht man nun die einzelnen Wellenzweige (157a) und (157b) mit den zugehörigen Geschwindigkeiten, so ergibt sich

$$u - u_0 = +c\sigma \text{ und } u - u_0 = -c\sigma \quad (159)$$

für bezüglich den positiven und negativen Ast. Da aber c eine wesentlich positive Größe ist, so besitzt $u - u_0$ mit σ stets gleiches Zeichen, wenn das Vorzeichen in der vorstehenden Gleichung als Richtungsmerkmal der Geschwindigkeit angesehen wird. Die Bewegung des schwingenden Punktes ist daher stets nach der Stelle der Verdichtung hin gerichtet.

Die angezogene Vergleichung lehrt auch, daß wir nur einen positiven Wellenzug erhalten, wenn wir für den Anfangszustand die erste, nur einen negativen Wellenzug, wenn wir für $t=0$ die zweite der Gleichungen (159) setzen. Vereint besagt dann (156), daß durch einen im Raume $-\alpha < x < +\alpha$ erfolgten Bewegungsimpuls stets zwei bezüglich in der positiven und negativen Richtung der x -Axe mit der Geschwindigkeit c sich fortpflanzende Wellenzüge von der Länge 2α entstehen. Von diesen beiden Wellensystemen braucht aber nur das positive berücksichtigt zu werden, denn infolge der Superposition der Schwingungen kann jeder Anfangszustand aus zwei einzelnen Zuständen eines nur positiven und eines nur negativen Wellenzuges dargestellt werden. Schreibt

man nämlich in den Gleichungen für σ und $\frac{\partial \sigma}{\partial t}$ (156) statt $\psi(x) = \psi_1(x) \pm \psi_2(x)$ und $q(x) = q_1(x) \pm q_2(x)$, so erhält man je vier Glieder, welche ein σ und $\frac{\partial \sigma}{\partial t}$ in den Funktionen ψ_1 und q_1 und ψ_2 und q_2 bilden. Diese lassen sich dann linear stets so in $q(x)$ und $\psi(x)$ ausdrücken, daß man hat:

$$\sigma_I = \frac{1}{2}\psi(x+ct) + \frac{1}{2c}q(x+ct) \text{ und } \sigma_{II} = \frac{1}{2}\psi(x-ct) + \frac{1}{2c}q(x-ct)$$

wo σ_I nur nach der negativen, σ_{II} nur nach der positiven Seite fortschreitet.

e) Schwingungen in einem begrenzten Cylinder.

Wir begrenzen zunächst den vorhin auf beiden Seiten sich ins Unendliche erstreckenden Cylinder auf der einen Seite durch eine zur Cylinderaxe senkrechte feste Ebene, an welcher also fortdauernd Ruhe herrscht. Geht die Ebene durch den Anfangspunkt der Koordinaten hindurch, so giebt dies die Bedingungen:

$$\frac{\partial \sigma}{\partial t} = 0 \text{ für } x=0 \text{ und für beliebige Zeit } t,$$

während die der vorigen Aufgabe noch weiterhin bestehen. Die allgemeine Lösung war (154):

$$\sigma = f(x+ct) + F(x-ct)$$

und gab mit den vorgeschriebenen Bedingungen für positive Argumente die Beziehungen:

$$f(x) = \frac{1}{2}\psi(x) + \frac{1}{2c}q(x) \text{ und } F(x) = \frac{1}{2}\psi(x) - \frac{1}{2c}q(x).$$

Die Bestimmung der Funktion f ist also, da sie stets nur positive Argumente hat, vollendet. In F kann aber $x-ct$ negativ werden, und da die negative, jenseits der Schlußplatte des Cylinders liegende Seite für unser Problem physikalisch sinnlos ist, so haben wir zu untersuchen, was aus der Funktion F wird, wenn sie negative Argumente annimmt. Zu dem Zwecke benutzen wir den Satz, daß an der Schlußplatte Ruhe herrscht. Das giebt für beliebige Zeiten:

$$\left(\frac{\partial \sigma}{\partial t}\right)_{x=0} = 0 = f'(ct) - F'(-ct), \text{ oder } F(-ct) = -f(ct) \quad . \quad . \quad . \quad (160)$$

Wir haben demnach, wenn $t > \frac{x}{c}$ wird, statt $F(x-ct)$ zu schreiben $-f(ct-x)$, und da das Argument der letzteren Funktion positiv ist, so ist die Funktion ebenfalls bekannt. Für die beiden Fälle eines positiven und negativen Argumentes können wir also schreiben:

$$\left. \begin{aligned} x-ct > 0: \sigma &= \frac{1}{2}\psi(x+ct) + \frac{1}{2}\psi(x-ct) + \frac{1}{2c}q(x+ct) - \frac{1}{2c}q(x-ct) \\ x-ct < 0: \sigma &= \frac{1}{2}\psi(x+ct) - \frac{1}{2}\psi(ct-x) + \frac{1}{2c}q(x+ct) - \frac{1}{2c}q(ct-x) \end{aligned} \right\} \quad (161)$$

Da nun die vorgelegten Funktionen nur für positive Argumente gegeben sind, so können wir sie nach der negativen Seite hin ganz willkürlich fortsetzen. Wir setzen also:

$$\left. \begin{aligned} \psi(x-ct) &= -\psi(ct-x) \\ q(x-ct) &= +q(ct-x) \end{aligned} \right\} \quad . \quad . \quad . \quad . \quad . \quad (162)$$

und können dann die beiden Fälle $t < \frac{x}{c}$ und $t > \frac{x}{c}$ vereinigen. Es bleibt daher zu untersuchen, was die hingeschriebene Definition aussagt. Haben wir auf der positiven Seite einen Bewegungsimpuls, der Schwingungen hervorruft, so entstehen der Definition nach Schwingungen in eben derselben Entfernung und Größe auch jenseits der Begrenzungsebene, gerade als ob diese gar nicht vorhanden wäre, und zwar entsprechen sich beiderseits Dilatation und Kompression, jedoch mit entgegengesetzter Bewegungsrichtung. Nach dem Satze der Superposition kleiner Schwingungen genügt es nur die positive Wellenbewegung der negativen Erregungsstelle zu beachten. Trennen wir diese ab, so findet sich

von der positiven Erregungsstelle geht ein Wellenzug

nach der positiven Seite $\sigma_1 = \frac{1}{2}\psi(x-ct) - \frac{1}{2c}q(x-ct)$

nach der negativen Seite $\sigma_2 = \frac{1}{2}\psi(x+ct) + \frac{1}{2c}q(x+ct)$

von der negativen Erregungsstelle geht ein Wellenzug

nach der positiven Seite $\sigma_3 = -\frac{1}{2}\psi(x+ct) - \frac{1}{2c}q(x+ct)$

War nun der Erregungsraum auf $x=p$, $x=q$ beschränkt, so erreichen und verlassen σ_2 und σ_3 den Punkt $x=0$ in der Zeit $\frac{p}{c}$ und $\frac{q}{c}$, zwischen beiden Momenten hat man stets entgegengesetzt gleiche Bewegungszustände, daher herrscht in $x=0$ zu jeder Zeit Ruhe. Nach der Zeit $\frac{q}{c}$ entfällt σ_2 ganz, und es schreiten nur σ_1 und σ_3 in derselben Richtung fort. Der letztere Wellenzug verhielt sich wie wir sahen, gegenüber dem positiven Aste, wie das Spiegelbild eines Planspiegels gegenüber dem Gegenstande. Wir nennen deshalb diesen Wellenzug den reflektierten.

Ist der betrachtete Cylinder endlich auch auf die Entfernung $x=a$ durch eine feste Ebene senkrecht zur Axe geschlossen, so kommen zu den vorigen Bedingungen noch $\frac{\partial \sigma}{\partial t} = 0$ für $x=a$ und jede beliebige Zeit t . Die Funktionen φ und ψ sind jetzt für $t=0$ bestimmt, wenn der Ungleichung $0 < x < a$ Genüge geleistet ist.

Wir gehen wieder auf die ursprüngliche Lösung zurück (154) und erhalten dieselben formellen Bestimmungen der Funktion $\varphi(x)$ und $\psi(x)$, nämlich

$$f(x) = \frac{1}{2}\psi(x) + \frac{1}{2c}\psi(x), \text{ und } F(x) = \frac{1}{2}\psi(x) - \frac{1}{2c}q(x)$$

Da x nur die positiven Werte von 0 bis a durchlaufen soll, so umfaßt $x+ct$ alle Werte von 0 bis $+\infty$, $x-ct$ dagegen alle Werte von a bis $-\infty$. Im ersteren Falle kommt die Funktion f , im zweiten F zur Anwendung, die wir nun für Argumente aufser $x=0$ und $x=a$ definieren müssen. Hierzu dienen die Grenzbedingungen, welche ergeben

$$0 = f(ct) - F(ct) \text{ und } 0 = f'(a+ct) - F'(a-ct) \quad (163)$$

Für F liefert die erste Gleichung die Kenntnis dieser Funktion von 0 bis $-a$, da ja f von 0 bis $+a$ gegeben war. Da aber für dieses Intervall auch F schon im Voraus gegeben war, so kennen wir die Funktion überhaupt zwischen den Grenzen $+a$ und $-a$. Setzt man nun in der zweiten Gleichung statt $a-ct$ alle Werte von $-c$ bis $+c$, so

durchläuft die Funktion f alle Werte des Argumentes von $3c$ bis c , at selbst also die Werte von $2c$ bis 0 , wodurch wieder die Kenntniss von f erweitert wurde. Damit gelangt man mit Hilfe der ersten Gleichung wieder zur Kenntnis von F zwischen den Grenzen des Arguments $+c$ bis $-2c$, und kann mit diesem Ergebnisse wieder f erweitern usw.

Setzt man $\alpha + at = s$, so ergibt die zweite Gleichung:

$$f(s) = -F(-s + 2\alpha) \quad \dots \quad (164a)$$

und die erste

$$f(s) = -F(-s) \quad \dots \quad (164b)$$

oder vereinigt:

$$F(-s) = F(-s + 2\alpha) \quad \dots \quad (164c)$$

d. h. die Funktion F verändert sich nicht, wenn man das Argument um ein beliebiges ganzzahliges Vielfache der Cylinderlänge vermehrt. Sie ist daher nach dem Periodizitätsmodul $2a$ periodisch, und dasselbe gilt natürlich auch von f .

Die weitere Behandlung des Problems liefert nun nichts besonderes Neues und wird mit dem vorhin untersuchten konform, wenn man die Bedingungen hinzutreten läßt:

$$\left. \begin{aligned} q(-x) &= -q(x), & q(x+2c) &= q(x) \\ \psi(-x) &= \psi(x), & \psi(x+2c) &= \psi(x) \end{aligned} \right\} \quad \dots \quad (165)$$

3. Schwingungen diskreter Punktsysteme.

a) Während den vorigen Untersuchungen mehr oder weniger die Vorstellung der Kontinuität der Materie zu Grunde lag, und teilweise selbst in besonderen Kontinuitätsgleichungen ausgedrückt wurde, lassen wir nun diese Annahme fallen, und gelangen so zu einer Klasse von Gleichungen, welche für die Erkenntnis der Natur des Lichtes von höchster Bedeutung wurden.

Wir gehen also hier von der Daltonschen Hypothese der Atomistik aus, und betrachten den körperlichen Raum als mit Molekeln und Ätherteilchen erfüllt.

Durch eine Äthermolekel legen wir das rechtwinklige Koordinatensystem, und nehmen an, daß zwischen den Ätherteilchen der Masse m , Kräfte wirken, welche durch $f(r)$, zwischen diesen und den Körpermolekeln m_1 Kräfte, welche durch $f_1(r_1)$ darstellbar seien. In einem so definierten Systeme wird Gleichgewicht herrschen, wenn ist:

$$\left. \begin{aligned} \sum m f(r) \frac{x}{r} + \sum m_1 f_1(r_1) \frac{x_1}{r_1} &= 0 \\ \sum m f(r) \frac{y}{r} + \sum m_1 f_1(r_1) \frac{y_1}{r_1} &= 0 \\ \sum m f(r) \frac{z}{r} + \sum m_1 f_1(r_1) \frac{z_1}{r_1} &= 0 \end{aligned} \right\} \quad \dots \quad (166)$$

Erteilt man nun den Massen m und m_1 die unendlich kleinen, aber sonst willkürlichen Elongationen ξ, η, ζ und ξ_1, η_1 und ζ_1 , so werden die gegenseitigen Distanzen in die folgenden überführt:

$$\left. \begin{aligned} (r_1 + \Delta r_1)^2 &= (x_1 + \xi_1 - \xi)^2 + (y_1 + \eta_1 - \eta)^2 + (z_1 + \zeta_1 - \zeta)^2 \\ (r + \Delta r)^2 &= (x + \Delta \xi)^2 + (y + \Delta \eta)^2 + (z + \Delta \zeta)^2 \end{aligned} \right\} \quad \dots \quad (167)$$

wobei wegen des physikalischen Zusammenhanges des Systems ist:

$$\left. \begin{aligned} \Delta \xi &= x \frac{\partial \xi}{\partial x} + y \frac{\partial \xi}{\partial y} + z \frac{\partial \xi}{\partial z} \\ \Delta \eta &= x \frac{\partial \eta}{\partial x} + y \frac{\partial \eta}{\partial y} + z \frac{\partial \eta}{\partial z} \\ \Delta \zeta &= x \frac{\partial \zeta}{\partial x} + y \frac{\partial \zeta}{\partial y} + z \frac{\partial \zeta}{\partial z} \end{aligned} \right\} \quad (168)$$

Vernachlässigt man Glieder zweiter Ordnung so werden die Änderungen der Molekulardistanzen einfach

$$\left. \begin{aligned} \Delta r &= \frac{1}{r} [x \Delta \xi + y \Delta \eta + z \Delta \zeta] \\ \Delta r_1 &= \frac{1}{r_1} [x_1 (\xi_1 - \xi) + y_1 (\eta_1 - \eta) + z_1 (\zeta_1 - \zeta)] \end{aligned} \right\} \quad (169)$$

Kurze halber führen wir noch folgende Definition ein

$$\frac{f(r)}{r} = \bar{f}(r) \quad \frac{f_1(r_1)}{r_1} = \bar{f}_1(r_1) \quad (170a)$$

woraus dann mit dem vorher festgesetzten Genauigkeitsgrade folgt

$$\bar{f}(r + \Delta r) = \bar{f}(r) + \bar{f}'(r) \Delta r \quad \bar{f}_1(r_1 + \Delta r_1) = \bar{f}_1(r_1) + \bar{f}_1'(r_1) \Delta r_1 \quad (170b)$$

Die Aufstellung der Bewegungsgleichungen der Atherteilchen unter Einfluß der durch Störung des Gleichgewichtes geweckten Elastizitätskräfte ist nun leicht. Sie lauten

$$\left. \begin{aligned} \frac{\partial \xi}{\partial t} &= \sum m f(r + \Delta r) \frac{x + \Delta \xi}{r + \Delta r} + \sum m_1 \bar{f}_1(r_1 + \Delta r_1) \frac{x_1 + \xi_1 - \xi}{r_1 + \Delta r_1} \\ \frac{\partial \eta}{\partial t} &= \sum m f(r + \Delta r) \frac{y + \Delta \eta}{r + \Delta r} + \sum m_1 \bar{f}_1(r_1 + \Delta r_1) \frac{y_1 + \eta_1 - \eta}{r_1 + \Delta r_1} \\ \frac{\partial \zeta}{\partial t} &= \sum m f(r + \Delta r) \frac{z + \Delta \zeta}{r + \Delta r} + \sum m_1 \bar{f}_1(r_1 + \Delta r_1) \frac{z_1 + \zeta_1 - \zeta}{r_1 + \Delta r_1} \end{aligned} \right\} \quad (171)$$

verwandeln sich aber kraft der gegebenen Definitionen (170) und der Gleichgewichtsgleichung (166) in die folgenden

$$\left. \begin{aligned} \frac{\partial \xi}{\partial t^2} &= \sum m \bar{f}(r) \Delta \xi + \sum m \bar{f}'(r) [x \Delta \xi + y \Delta \eta + z \Delta \zeta] \frac{x}{r} + \sum m_1 \bar{f}_1(r_1) (\xi_1 - \xi) \\ &\quad + \sum m_1 \bar{f}_1'(r_1) [x_1 (\xi_1 - \xi) + y_1 (\eta_1 - \eta) + z_1 (\zeta_1 - \zeta)] \frac{x_1}{r_1} \\ \frac{\partial \eta}{\partial t^2} &= \sum m \bar{f}(r) \Delta \eta + \sum m \bar{f}'(r) [x \Delta \xi + y \Delta \eta + z \Delta \zeta] \frac{y}{r} + \sum m_1 \bar{f}_1(r_1) (\eta_1 - \eta) \\ &\quad + \sum m_1 \bar{f}_1'(r_1) [x_1 (\xi_1 - \xi) + y_1 (\eta_1 - \eta) + z_1 (\zeta_1 - \zeta)] \frac{y_1}{r_1} \\ \frac{\partial \zeta}{\partial t^2} &= \sum m \bar{f}(r) \Delta \zeta + \sum m \bar{f}'(r) [x \Delta \xi + y \Delta \eta + z \Delta \zeta] \frac{z}{r} + \sum m_1 \bar{f}_1(r_1) (\zeta_1 - \zeta) \\ &\quad + \sum m_1 \bar{f}_1'(r_1) [x_1 (\xi_1 - \xi) + y_1 (\eta_1 - \eta) + z_1 (\zeta_1 - \zeta)] \frac{z_1}{r_1} \end{aligned} \right\} \quad (172)$$

die sich durch Einführung der folgenden Definitionen noch kurzer schreiben lassen. Setzt man nämlich

$$\left. \begin{aligned}
 A &= \sum m \bar{f}(r) + \sum m \bar{f}^1(r) \frac{x^2}{r} & A^1 &= - \sum m_1 \bar{f}_1(r_1) - \sum m_1 \bar{f}_1^1(r_1) \frac{x_1^2}{r_1} \\
 B &= \sum m \bar{f}^1(r) \frac{xy}{r} & B^1 &= - \sum m_1 \bar{f}_1^1(r_1) \frac{x_1 y_1}{r_1} \\
 C &= \sum m \bar{f}^1(r) \frac{xz}{r} & C^1 &= - \sum m_1 \bar{f}_1^1(r_1) \frac{x_1 z_1}{r_1} \\
 A_1 &= B & A_1^1 &= B^1 \\
 B_1 &= \sum m \bar{f}(r) + \sum m \bar{f}^1(r) \frac{y^2}{r} & B_1^1 &= - \sum m_1 \bar{f}_1(r_1) - \sum m_1 \bar{f}_1^1(r_1) \frac{y_1^2}{r_1} \\
 C_1 &= \sum m \bar{f}^1(r) \frac{yz}{r} & C_1^1 &= - \sum m_1 \bar{f}_1^1(r_1) \frac{y_1 z_1}{r_1} \\
 A_2 &= C & A_2^1 &= C^1 \\
 B_2 &= C_1 & B_2^1 &= C_1^1 \\
 C_2 &= \sum m \bar{f}(r) + \sum m \bar{f}^1(r) \frac{z^2}{r} & C_2^1 &= - \sum m_1 \bar{f}_1(r_1) - \sum m_1 \bar{f}_1^1(r_1) \frac{z_1^2}{r_1}
 \end{aligned} \right\} \quad (173)$$

und substituiert diese Ausdrücke in (172), so kommt einfacher:

$$\left. \begin{aligned}
 \frac{\partial^2 \xi}{\partial t^2} &= A \mathcal{A} \xi + B \mathcal{A} \eta + C \mathcal{A} \zeta + A^1 (\xi - \xi_1) + B^1 (\eta - \eta_1) + C^1 (\zeta - \zeta_1) \\
 \frac{\partial^2 \eta}{\partial t^2} &= A_1 \mathcal{A} \xi + B_1 \mathcal{A} \eta + C_1 \mathcal{A} \zeta + A_1^1 (\xi - \xi_1) + B_1^1 (\eta - \eta_1) + C_1^1 (\zeta - \zeta_1) \\
 \frac{\partial^2 \zeta}{\partial t^2} &= A_2 \mathcal{A} \xi + B_2 \mathcal{A} \eta + C_2 \mathcal{A} \zeta + A_2^1 (\xi - \xi_1) + B_2^1 (\eta - \eta_1) + C_2^1 (\zeta - \zeta_1)
 \end{aligned} \right\} \quad (174)$$

wo nun die Größen $A, B \dots C_2^1$ Funktionen der Lagen — nicht aber der Verschiebungen — der einzelnen Massenpunkte bedeuten. Beschränken wir uns aber auf den in der Natur wohl am häufigsten vorkommenden Fall, daß ein isotroper, homogener Körper vorliege, so treten beträchtliche Vereinfachungen auf. Da nämlich in diesem vollkommene Symmetrie der ponderablen und inponderablen Partikelchen angenommen werden muß, so müssen die Glieder, welche die einzelnen Koordinaten in ungeraden Potenzen enthalten, verschwinden. Es ist also:

$$\left. \begin{aligned}
 B &= C = C_1 = B^1 = C^1 = C_1^1 = 0 \\
 A &= B_1 = C_2 = \sum m \bar{f}(r) + \frac{1}{3} \sum m \bar{f}^1(r) \cdot r = x \\
 A^1 &= B_1^1 = C_2^1 = - \sum m_1 \bar{f}_1(r_1) - \frac{1}{3} \sum m_1 \bar{f}_1^1(r_1) r_1 = x^1
 \end{aligned} \right\} \quad \dots \dots (175)$$

wodurch endlich (174) übergeht in:

$$\left. \begin{aligned}
 \frac{\partial^2 \xi}{\partial t^2} &= x \mathcal{A} \xi + x^1 (\xi - \xi_1) \\
 \frac{\partial^2 \eta}{\partial t^2} &= x \mathcal{A} \eta + x^1 (\eta - \eta_1) \\
 \frac{\partial^2 \zeta}{\partial t^2} &= x \mathcal{A} \zeta + x^1 (\zeta - \zeta_1)
 \end{aligned} \right\} \quad \dots \dots \dots (176)$$

in welchem Systeme nun die nach verschiedenen Koordinaten genommenen Ausweichungen von einander unabhängig sind. Es wird daher fortan genügen, eine einzige Koordinate zu behandeln.

Ähnlich hat die Erscheinungen des Lichtes schon Biot¹ untersucht, doch sind weder die vereinfachten, noch die vorhergehenden vollständigen Gleichungen mit dessen Entwicklungen identisch, da sie nur das auf durchsichtige Körper auffallende Licht berücksichtigen, bei welchen Beschränkungen die Ausweichungen der ponderablen Korpertheilchen als verschwindende Atherarbeit betrachtet werden dürfen. Wir legen unsere Definition des Spektrums nach gerade auf diese Schwingungen ein Hauptgewicht.

Giebt man der Schwingung der Molekel die Form

$$\xi_1 = \mathfrak{B} e^{u x + v y + w z - s t} \quad (177)$$

so findet man das Integral der ersten Gleichung des Systems (176) in der Form

$$\xi = \mathfrak{A}_0 e^{u x + v y + w z - s t} + \frac{\kappa \mathfrak{B}}{\kappa + \kappa(u x + v y + w z) - s^2} e^{u x + v y + w z - s t} \quad (178)$$

Zieht man höhere Potenzen der mit den Koordinaten veränderlichen Elongationen in Betracht, setzt also jedoch mit Berücksichtigung der schon betonten Symmetrie der Massenverteilung, infolge welcher ungerade Potenzen der Koordinaten verschwinden müssen

$$\Delta \xi = \frac{1}{1 \cdot 2} \left(x \frac{\partial \xi}{\partial x} + y \frac{\partial \xi}{\partial y} + z \frac{\partial \xi}{\partial z} \right)^2 + \frac{1}{1 \cdot 2 \cdot 3 \cdot 4} \left(x \frac{\partial \xi}{\partial x} + y \frac{\partial \xi}{\partial y} + z \frac{\partial \xi}{\partial z} \right)^4 \quad (179)$$

wobei die Potenzierung eine symbolische ist, so erhält man durch einfache Substitution von (178) in (176) die Beziehung

$$s^2 = \kappa' + \kappa \left[\frac{1}{1 \cdot 2} (u x + v y + w z)^2 + \frac{1}{1 \cdot 2 \cdot 3 \cdot 4} (u x + v y + w z)^4 + \dots \right] \quad (180)$$

auf welche wir noch später zurückkommen werden

Der Charakter der Periodizität der Bewegung tritt klarer zu Tage, indem man schreibt

$$\left. \begin{aligned} u &= u_1 + U & \mathfrak{A}_0 &= \mathfrak{A} e^{\chi^2} \\ v &= v_1 + V \\ s &= s_1 + S & u x + v y + w z &= \varphi \\ \xi &= \xi_1 + \xi_2 & U x + V y + W z &= \Phi \end{aligned} \right\} \quad (181)$$

Trennt man in (178) Reelles vom Imaginären, indem man für u, v, W analoge Bezeichnungen wie die vorstehenden (181) einführt, so erhält man leicht

$$\left. \begin{aligned} \xi_1 &= \mathfrak{A} e^{p - S t} \cos(\varphi + \chi - \sigma t) + \frac{\kappa \mathfrak{B}}{M'} e^{p - S t} \sin(\varphi' + \chi - \sigma t) \\ \xi_2 &= \mathfrak{A} e^{p - S t} \sin(\varphi + \chi - \sigma t) - \frac{\kappa \mathfrak{B}}{M} e^{p - S t} \cos(\varphi' + \chi - \sigma t) \\ M' \sin \chi &= \kappa + \kappa \Phi + \sigma^2 - S^2 \\ M \cos \chi &= \kappa \varphi - 2 \sigma S \end{aligned} \right\} \quad (182)$$

Die Vergleichung dieser Ausdrücke mit den üblicheren der Schwingung (90)

$$\xi = r \sin 2\pi \left(\frac{t}{T} - \frac{m x + n y + p z}{\lambda} \right)$$

in welchem m, n, p die Cosinuse der Winkel bedeuten, welche die Axen mit der Normalen der Wellenflächen einschließen, erweist die Richtigkeit folgender Gleichungen

¹ Theorie mathém. de la lumière

$$\left. \begin{aligned} \sigma &= \frac{2\pi}{T}; \quad \varphi = ux + vy + wz = \frac{mx + ny + pz}{\lambda} 2\pi \\ m &= \frac{u\lambda}{2\pi}, \quad n = \frac{v\lambda}{2\pi}, \quad p = \frac{w\lambda}{2\pi} \end{aligned} \right\} \dots \dots \dots (183a)$$

oder unter Berücksichtigung der Beziehung $m^2 + n^2 + p^2 = 1$ auch der Gleichung:

$$\lambda = \frac{2\pi}{\sqrt{u^2 + v^2 + w^2}} \dots \dots \dots (183b)$$

in welcher λ die Wellenlänge, T die Schwingungsperiode bedeutet.

Mit Hilfe dieser Relationen erkennt man, daß die betrachteten Schwingungen in einer der Ebene $ux + vy + wz = 0$ parallelen Ebene vor sich gehen, da alle Äthertheilchen, welche in der gleichen Entfernung

$$A = \frac{ux + vy + wz}{\sqrt{u^2 + v^2 + w^2}}$$

von dieser Ebene stehen, die gleiche Phase besitzen.

Diese Gleichungen bedingen die folgende Transformation der Beziehung (180):

$$s^2 = x'^2 + x^2 \left[\frac{1}{1.2} \left(\frac{2\pi A}{\lambda} \right)^2 + \frac{1}{1.2.3.4} \left(\frac{2\pi A}{\lambda} \right)^4 + \dots \right]$$

Bezeichnet c die Fortpflanzungsgeschwindigkeit der Schwingungen, $a_0, a_1 \dots$ aber nur von der Natur des Mediums abhängige Konstanten, so wird die vorstehende Gleichung

$$c^2 = a_0 + a_1 \lambda^2 + \frac{a_2}{\lambda^2} + \frac{a_4}{\lambda^4} + \dots \dots \dots (184)$$

an welche wir noch später anknüpfen müssen.

Zweifelsohne sind die Molekeln im Innern des Körpers weniger frei, als in näher zur Oberfläche gelegenen Schichten, und schon infolge der Verschiedenheit der Aufeinanderwirkung müssen wir annehmen, daß die Größe σ' zwischen zwei einstweilen noch willkürlichen Grenzen σ_1' und σ_2' veränderlich ist. Berücksichtigt man dies, so werden die Gleichungen allgemein:

$$\left. \begin{aligned} \xi &= \sum \mathfrak{A}_1 e^{p-S't} \cos(\varphi + \chi_1 - \sigma t) + x' \sum \frac{\mathfrak{B}_1}{M'} e^{p'-S't} \sin(\varphi' + \chi_1' - \sigma' t) \\ \eta &= \sum \mathfrak{A}_2 e^{p-S't} \cos(\varphi + \chi_2 - \sigma t) + x' \sum \frac{\mathfrak{B}_2}{M'} e^{p'-S't} \sin(\varphi' + \chi_2' - \sigma' t) \\ \zeta &= \sum \mathfrak{A}_3 e^{p-S't} \cos(\varphi + \chi_3 - \sigma t) + x' \sum \frac{\mathfrak{B}_3}{M'} e^{p'-S't} \sin(\varphi' + \chi_3' - \sigma' t) \end{aligned} \right\} (185)$$

indem man nur das Bereich der reellen Schwingungen der Untersuchung unterzieht.

Wir transformieren diese Gleichungen noch, jedoch unter Weglassung der leicht zu berücksichtigenden Faktoren M' und der Exponentiellen, indem wir bilden:

$$\frac{\xi}{\mathfrak{A}_1} \sin \chi_2 - \frac{\eta}{\mathfrak{A}_2} \sin \chi_1, \quad \frac{\eta}{\mathfrak{A}_2} \sin \chi_3 - \frac{\zeta}{\mathfrak{A}_3} \sin \chi_2, \quad \frac{\zeta}{\mathfrak{A}_3} \sin \chi_1 - \frac{\xi}{\mathfrak{A}_1} \sin \chi_3, \quad \frac{\xi}{\mathfrak{A}_1} \cos \chi_2 - \frac{\eta}{\mathfrak{A}_2} \cos \chi_1.$$

Der Wert der hingeschriebenen Ausdrücke führt uns zur Kenntnis der Polarisation unserer Schwingungen, indem ihre Kombination die beiden Gleichungen liefert:

$$\begin{aligned}
\left(\frac{\xi}{\mathfrak{A}_1}\right)^2 + \left(\frac{\eta}{\mathfrak{A}}\right)^2 - 2 \frac{\xi\eta}{\mathfrak{A}_1\mathfrak{A}} \cos(\gamma_1 - \gamma_-) &= \sin(\gamma - \gamma_1) + \left(\frac{\mathfrak{B}_1}{\mathfrak{A}_1}\right) \sin(\varphi' + \gamma_1' - \sigma't) \\
+ \left(\frac{\mathfrak{B}_2}{\mathfrak{A}}\right)^2 \sin(\varphi' + \gamma_- - \sigma't) &+ 2 \frac{\mathfrak{B}_1}{\mathfrak{A}_1} \sin(\gamma_2 - \gamma_1) \sin(\varphi + \gamma_2 - \sigma't) \sin(\varphi' + \gamma_1' - \sigma't) \\
- 2 \frac{\mathfrak{B}_1}{\mathfrak{A}_1} \sin(\gamma - \gamma_1) \sin(\varphi + \gamma_1 - \sigma't) &\sin(\varphi' + \gamma_- - \sigma't) \\
- 2 \frac{\mathfrak{B}_1\mathfrak{B}_2}{\mathfrak{A}_1\mathfrak{A}} \cos(\gamma - \gamma_1) \sin(\varphi + \gamma_1 - \sigma't) &\sin(\varphi' + \gamma_2' - \sigma't) \quad (186)
\end{aligned}$$

$$\begin{aligned}
\frac{\xi}{\mathfrak{A}_1} \sin(\gamma - \gamma_3) + \frac{\eta}{\mathfrak{A}} \sin(\gamma_3 - \gamma_1) + \frac{\zeta}{\mathfrak{A}_3} \sin(\gamma_1 - \gamma) &= \frac{\mathfrak{B}_1}{\mathfrak{A}_1} \sin(\gamma_2 - \gamma_3) \sin(\varphi + \gamma_1' - \sigma't) \\
+ \frac{\mathfrak{B}_2}{\mathfrak{A}_2} \sin(\gamma_3 - \gamma_1) \sin(\varphi' + \gamma_- - \sigma't) &+ \frac{\mathfrak{B}_3}{\mathfrak{A}_3} \sin(\gamma_1 - \gamma) \sin(\varphi' + \gamma_3 - \sigma't) \quad (187)
\end{aligned}$$

Die Amplitude der Schwingung tritt als willkürliche Konstante auf, die nicht aus dem Probleme selbst losbar ist. Wir belassen sie noch als solche, und drücken durch sie sogleich die lebendige Kraft des Systems aus. Da aber unser Auge, wie alle physikalischen Apparate in unendlich kurzen Perioden vor sich gehende Veränderungen als konstante Phänomene auffassen, müssen wir aus den Gleichungen alles entfernen, was von der Zeit abhängt, indem wir Mittelwerte des Bewegungszustandes für eine so lange Zeitdauer entwickeln, welche beliebig nahe als Multiplum aller in der Strahlung auftretenden Perioden betrachtet werden kann. Bezeichnet man diese Energie mit L , so ist

$$L = \frac{1}{2} \sum m \left[\left(\frac{\partial \xi}{\partial t} \right)^2 + \left(\frac{\partial \eta}{\partial t} \right)^2 + \left(\frac{\partial \zeta}{\partial t} \right)^2 \right] + \frac{1}{2} \sum m \left[\left(\frac{\partial \xi_1}{\partial t} \right)^2 + \left(\frac{\partial \eta_1}{\partial t} \right)^2 + \left(\frac{\partial \zeta_1}{\partial t} \right)^2 \right] \quad (188a)$$

worin bezüglich das erste und zweite Summenglied nach (185) und (177) zu berechnen ist. Man findet

$$\begin{aligned}
\frac{\partial \zeta}{\partial t} &= \sum \mathfrak{A}_1 \sigma \sin(\varphi + \gamma - \sigma t) - \gamma' \sum \frac{\mathfrak{B}_1}{M} \sigma' \cos(\varphi' + \gamma_1' - \sigma't) \\
\frac{\partial \xi_1}{\partial t} &= \sum B_1 \sigma \sin(\varphi' + \gamma_1 - \sigma't)
\end{aligned}$$

wobei in dem ersten Ausdruck bezüglich der Faktor $e^{i\gamma - \sigma t}$ und $e^{i\gamma_1' - \sigma't}$ unterdrückt ist. Summiert man sogleich über alle drei Koordinaten, wobei nun \mathfrak{A} und \mathfrak{B} die Amplitude selbst sein mag, so kommt

$$L = \frac{1}{2} \left[m_1 \sum B \sigma^2 + m \sum \mathfrak{A} \sigma^2 + 2m \sum \frac{\mathfrak{B}^2}{M} \sigma^2 - 2\kappa m \sum \frac{\mathfrak{A}\mathfrak{B}}{M} \sigma \sigma' \right] \quad (188b)$$

wobei die letztere Summe nur über jene Glieder erstreckt werden darf, für welche $\sigma = \sigma'$ ist.

Die Gleichungen (186) und (187) sprechen das Polarisationsgesetz der betrachteten Schwingungen aus. Die Schwingungsebene fällt zusammen mit der Schnittfläche eines mit der Zeit periodisch veränderlichen elliptischen Cylinders und einer ebenfalls periodisch veränderlichen Ebene.

b) Wir wollen nun diese Aufgabe, jedoch mit Übergehung der Gleichungen, welche die Wellenlänge (184) und Polarisation (186, 187) ausdrücken, noch verallgemeinern, um bei späterer Anwendung einfach darauf hinweisen zu können.

Wir betrachten nun die körperliche Molekel als bestehend aus von zugehörigen Ätherhüllen umgebenen Atomen, deren Gesamtheit eine zweite Ätheratmosphäre um-

schließt, die kontinuierlich — oder auf irgend eine andere Weise in den freien Äther des Mediums übergehen mag. Eine Partikel dieser Sphäre habe die Masse m , und die Koordinaten x, y, z . Die Atome mit der zugehörigen Ätherhülle besitzen die Masse m' , die Koordinaten x', y', z' . Auf die Ätherteilchen wirken schliesslich noch die nahe-
liegenden Molekeln $m''(x'', y'', z'')$ als Ganzes betrachtet, ein. Legt man den Koordinaten-
anfangspunkt in den Schwerpunkt der betrachteten Molekel, so besteht im Zustande des
Gleichgewichts die Gleichung:

$$0 = \sum m f(r) \frac{x_n - x}{r} + \sum m' f_1(r') \frac{x' - x}{r'} + \sum m'' f_{11}(r'') \frac{x'' - x}{r''} \dots \quad (189)$$

wenn Äther, Atome und Molekeln mit den Kräften $f(r), f_1(r'), f_{11}(r'')$ auf den Äther ein-
wirken. Zwei ganz analoge Gleichungen bestehen auch für die beiden andern Koordi-
naten, so daß es genügen wird stets anzudeuten, wie jene aus dieser hervorgehen. Die
Koordinatendifferenzen $x_n - x, y_n - y, z_n - z$ der ersten Summe wollen wir von nun an
Einfachheit halber ohne Index aufschreiben, was keine Irrung veranlassen kann, da ja
nie zwei Indizes dieser Differenz gleich sein können.

Erteilt man nun den hier vorkommenden Maßen die beliebigen, aber unendlich
kleinen Elongationen $\xi, \eta, \zeta; \xi', \eta', \zeta'; \xi'', \eta'', \zeta''$, so ist der Ausdruck der durch die
erweckte Elastizität erzeugten Beschleunigung:

$$\frac{\partial^2 \xi}{\partial t^2} = \sum m f(r + \Delta r) \frac{x - x + \Delta \xi}{r + \Delta r} + \sum m' f_1(r' + \Delta r') \frac{x' - x + \xi' - \xi}{r' + \Delta r'} + \sum m'' f_{11}(r'' + \Delta r'') \frac{x'' - x + \xi'' - \xi}{r'' + \Delta r''} \dots \quad (190)$$

Vertauscht man hierin die x und entsprechenden ξ mit bezüglich den y und z und
zugehörigen Verschiebungen, so erhält man die analogen Gleichungen der beiden übrigen
Verschiebungskomponenten.

Nun sei mit Rücksicht auf die unendliche Kleinheit der vorkommenden
Elongationen:

$$\frac{f(r + \Delta r)}{r + \Delta r} = \varphi(r) + \varphi'(r) \Delta r; \quad \frac{f_1(r' + \Delta r')}{r' + \Delta r'} = \varphi_1(r') + \varphi_1'(r') \Delta r';$$

$$\frac{f_{11}(r'' + \Delta r'')}{r'' + \Delta r''} = \varphi_{11}(r'') + \varphi_{11}'(r'') \Delta r'' \dots \quad (191)$$

Führt man dies in (190) ein, indem man zugleich die Gleichgewichtsgleichung (189)
berücksichtigt, so folgt:

$$\frac{\partial^2 \xi}{\partial t^2} = \sum m \varphi(r) \Delta \xi + \sum m \varphi'(r) (x - x) \Delta r + \sum m' \varphi_1(r') (\xi' - \xi) + \sum m' \varphi_1'(r') (x' - x) \Delta r'$$

$$+ \sum m'' \varphi_{11}(r'') (\xi'' - \xi) + \sum m'' \varphi_{11}'(r'') (x'' - x) \Delta r'' \dots \quad (192)$$

Es sind aber $\Delta \xi$ und die entsprechenden Änderungen der übrigen Komponenten in (168)
gegeben, und die Änderungen der in Betracht kommenden Distanzen werden:

$$\left. \begin{aligned} \Delta r &= \frac{1}{r} [(x - x) \Delta \xi + (y - y) \Delta \eta + (z - z) \Delta \zeta] \\ \Delta r' &= \frac{1}{r'} [(x' - x) (\xi' - \xi) + (y' - y) (\eta' - \eta) + (z' - z) (\zeta' - \zeta)] \\ \Delta r'' &= \frac{1}{r''} [(x'' - x) (\xi'' - \xi) + (y'' - y) (\eta'' - \eta) + (z'' - z) (\zeta'' - \zeta)] \end{aligned} \right\} \dots \quad (193)$$

deren Berücksichtigung in (192) diese Gleichung in die folgende verwandelt:

$$\begin{aligned}
\frac{\partial^2 \xi}{\partial t^2} = & \sum m \varphi(r) A \xi + \sum m' \varphi_1(r) (\xi' - \xi) + \sum m'' \varphi_{11}(r') (\xi'' - \xi) \\
& + \sum m \varphi'(r) \frac{x-x'}{r} [(x-x) A \xi + (y-y) A \eta + (z-z') A \zeta] \\
& + \sum m' \varphi_1'(r') \frac{x-x'}{r'} [(x'-x) (\xi' - \xi) + (y'-y) (\eta' - \eta) + (z'-z) (\zeta' - \zeta)] \\
& + \sum m'' \varphi_{11}'(r') \frac{x'-x'}{r'} [(x''-x') (\xi'' - \xi') + (y''-y') (\eta'' - \eta') + (z''-z') (\zeta'' - \zeta')] \quad (194)
\end{aligned}$$

Wir führen nun analog dem früheren (173) die folgenden Abkürzungen ein

$$\left. \begin{aligned}
A &= \sum m \varphi(r) + \sum m \varphi'(r) \frac{(x-x')}{r} & A' &= \sum m' \varphi_1(r') + \sum m' \varphi_1'(r') \frac{(x'-x'')}{r'} \\
& & A'' &= \sum m'' \varphi_{11}(r'') + \sum m'' \varphi_{11}'(r'') \frac{(x'-x'')}{r''} \\
B &= \sum m \varphi'(r) \frac{(x-x')(y-y')}{r} & B' &= \sum m' \varphi_1'(r') \frac{(x'-x')(y'-y'')}{r'} \\
& & B'' &= \sum m'' \varphi_{11}'(r'') \frac{(x'-x'')(y'-y'')}{r''} \\
C &= \sum m \varphi'(r) \frac{(x-x')(z-z')}{r} & C &= \sum m' \varphi_1'(r') \frac{(x-x')(z-z')}{r} \\
& & C' &= \sum m' \varphi_{11}'(r') \frac{(x'-x')(z'-z'')}{r'} \\
A_1 &= B & A_1' &= B \\
& & A_1'' &= B'' \\
B_1 &= \sum m \varphi(r) + \sum m \varphi'(r) \frac{(y-y')}{r} & B_1' &= \sum m' \varphi_1(r') + \sum m' \varphi_1'(r') \frac{(y'-y'')}{r'} \\
& & B_1'' &= \sum m'' \varphi_{11}(r'') + \sum m'' \varphi_{11}'(r'') \frac{(y'-y'')}{r''} \\
C_1 &= \sum m \varphi'(r) \frac{(y-y')(z-z')}{r} & C_1' &= \sum m' \varphi_1'(r') \frac{(y'-y')(z'-z'')}{r'} \\
& & C_1'' &= \sum m'' \varphi_{11}'(r'') \frac{(y'-y'')(z'-z'')}{r''} \\
A_2 &= C & A_2' &= C' \\
& & A_2'' &= C'' \\
B_2 &= C_1 & B_2' &= C_1' \\
& & B_2'' &= C_1'' \\
C_2 &= \sum m \varphi(r) + \sum m \varphi'(r) \frac{(z-z')}{r} & C_2 &= \sum m \varphi_1(r) + \sum m' \varphi_1'(r') \frac{(z'-z'')}{r'} \\
& & C &= \sum m' \varphi_{11}(r') + \sum m' \varphi_{11}'(r') \frac{(z'-z'')}{r''}
\end{aligned} \right\} \quad (195)$$

und können nun (194) explizite für alle drei Verschiebungskomponenten in folgender Form schreiben

$$\left. \begin{aligned} \frac{\partial^2 \xi}{\partial t^2} &= A \mathcal{A} \xi + B \mathcal{A} \eta + C \mathcal{A} \zeta + A' (\xi' - \xi) + B' (\eta' - \eta) + C' (\zeta' - \zeta) \\ &\quad + A'' (\xi'' - \xi) + B'' (\eta'' - \eta) + C'' (\zeta'' - \zeta) \\ \frac{\partial^2 \eta}{\partial t^2} &= A_1 \mathcal{A} \xi + B_1 \mathcal{A} \eta + C_1 \mathcal{A} \zeta + A_1' (\xi' - \xi) + B_1' (\eta' - \eta) + C_1' (\zeta' - \zeta) \\ &\quad + A_1'' (\xi'' - \xi) + B_1'' (\eta'' - \eta) + C_1'' (\zeta'' - \zeta) \\ \frac{\partial^2 \zeta}{\partial t^2} &= A_2 \mathcal{A} \xi + B_2 \mathcal{A} \eta + C_2 \mathcal{A} \zeta + A_2' (\xi' - \xi) + B_2' (\eta' - \eta) + C_2' (\zeta' - \zeta) \\ &\quad + A_2'' (\xi'' - \xi) + B_2'' (\eta'' - \eta) + C_2'' (\zeta'' - \zeta) \end{aligned} \right\} \dots (196)$$

Da die Ätherhüllen allmählich in den intramolekularen freien Äther übergehen, zweitens die Zahl der benachbarten Molekeln eine sehr große, im allgemeinen auch ihre Wirkung, des größeren Abstandes halber nur klein ist, dürfen wir für diese beiden Massenarten vollständige Homogenität voraussetzen. Nicht so für die Atome, deren Zahl in der Molekel eine sehr beschränkte ist. Dies liefert die schon von früher her bekannten Gleichungen:

$$\left. \begin{aligned} A = B_1 = C_2 = \alpha, & \quad A'' = B_1'' = C_2'' = \alpha'' \\ B = C = C_1 = 0 & \quad B'' = C'' = C_1'' = 0 \end{aligned} \right\} \dots (197)$$

und damit wird einfacher:

$$\left. \begin{aligned} \frac{\partial^2 \xi}{\partial t^2} &= \alpha \mathcal{A} \xi + \alpha'' (\xi'' - \xi) + A' (\xi' - \xi) + B' (\eta' - \eta) + C' (\zeta' - \zeta) \\ \frac{\partial^2 \eta}{\partial t^2} &= \alpha \mathcal{A} \eta + \alpha'' (\eta'' - \eta) + A_1' (\xi' - \xi) + B_1' (\eta' - \eta) + C_1' (\zeta' - \zeta) \\ \frac{\partial^2 \zeta}{\partial t^2} &= \alpha \mathcal{A} \zeta + \alpha'' (\zeta'' - \zeta) + A_2' (\xi' - \xi) + B_2' (\eta' - \eta) + C_2' (\zeta' - \zeta) \end{aligned} \right\} \dots (198)$$

Es braucht wohl kaum in Erinnerung gebracht zu werden, daß die Glieder $A'(\xi' - \xi) \dots C_2'(\zeta' - \zeta)$ eigentlich Summen von der Form $\sum A'_{(n)}(\xi'_n - \xi) \dots$ vorstellen sollen, da alle in der Molekel befindlichen Atome berücksichtigt werden müssen.

Um diese schon sehr komplizierte Differentialgleichung zu integrieren, müssen wir erst die Koordinaten zu sondern suchen. Zu dem Ende differenzieren wir die erste Gleichung zweimal nach t , und substituieren die Werte $\frac{\partial^2 \eta}{\partial t^2}$, $\frac{\partial^2 \zeta}{\partial t^2}$ aus den beiden übrigen Gleichungen in dieselbe ein. Dieses Verfahren der zweimaligen Differentiation nach t der ersten Gleichung und Einführung der rechten Seiten der beiden übrigen Gleichungen wiederholen wir so oft, bis so viele Differentialgleichungen in ξ erhalten sind, als zur Elimination der übrigen Koordinaten nötig sind. Besitzt also die Molekel n Atome, so haben wir, da ja die $\xi_1 \dots \xi_n$ als gegeben anzusehen sind, drei Gleichungen mit drei abhängigen und einer unabhängigen Variablen. Wir erhalten also durch das erwähnte Verfahren stets eine Gleichung sechster Ordnung in den einzelnen Koordinaten von der Form:

$$\frac{d^6 \xi}{dt^6} + a_1 \frac{d^5 \xi}{dt^5} + \dots + a_5 \frac{d \xi}{dt} + a_6 = 0, \quad \xi = e^{\alpha t} \dots (199)$$

die ohne weiteres in der angegebenen Form integrierbar ist, und wo α je eine der sechs Wurzeln der Gleichung

$$\alpha^6 + a_1 \alpha^5 + \dots + a_5 \alpha + a_6 = 0$$

bedeutet. Freilich ist das Verfahren im allgemeinen nicht so einfach, wie hier angedeutet

worden, da die Elongationen auch wegen der Glieder $A\xi$, $B\eta$, $C\zeta$, Funktionen der Koordinaten sind. Die Berücksichtigung dieses Umstandes ist aber nicht schwierig, da in Beziehung auf diese Glieder die Elongationen der einen Komponente nicht von denen der anderen abhängen. Durch die aufeinanderfolgenden Substitutionen geht jedoch dieser Vorteil verloren und da wir für $\frac{\partial \zeta}{\partial x}$, $\frac{\partial \zeta}{\partial y}$ keine weiteren Beziehungen haben, ist

auch das angeführte Eliminationsverfahren so lange unanwendbar, bis nicht noch weitere Gleichungen — etwa Kontinuitätsbedingungen zu (198) hinzugefügt werden.

Wir wollen aber diesen Weg der Lösung nicht weiter verfolgen, da wir sogleich einen mehr direkten einschlagen werden, und gehen nun auf die eigentlichen Atomschwingungen über, die ja im Vorigen als bekannt angesehen werden müssen, und von denen auch die Eigenschaften der Atherschwingungen in erster Reihe abhängen müssen.

Legen wir den Anfangspunkt der Koordinaten x , y in den Schwerpunkt der Molekel, und drückt sich die gegenseitige Atomwirkung durch $m_p m_n F(r_{np})$ aus, so ist das Bewegungsgesetz irgend eines Atoms in einer n -gliedrigen Molekel gegeben durch die Gleichung

$$m_p \frac{d^2 x_p}{dt^2} = \sum_1^n m_p m_n F(r_{np}) \frac{x_n - x_p}{r_{np}} \quad (200)$$

Läßt man die Koordinaten des Atoms infolge seiner um die Gleichgewichtslage beschriebenen Schwingungen in $x + \xi$, $y + \eta$, $z + \zeta$ übergehen, so wird auch

$$m_p \frac{d^2 x_p}{dt^2} + m_p \frac{d^2 \xi_p}{dt^2} = \sum_1^n m_p m_n F(r_{np} + \varrho_{np}) \frac{x_n - x_p + \xi_n - \xi_p}{r_{np} + \varrho_{np}} \quad (201)$$

wo nun ϱ die infolge der Schwingungen eingetretene Veränderung der gegenseitigen Atomdistanzen bedeutet. Da wir anzunehmen gezwungen sind, daß die Atomkräfte mit großer werdenden Entfernungen sehr rasch abnehmen, so kann ϱ gegen r nicht endlich sein, ohne Dissoziation hervorzubringen. Wir wollen aber nicht nur das Eintreten der Dissoziation nicht voraussetzen, sondern von den Schwingungen als zu physikalisch demselben Körper gehörend auch dann schon absehen, wenn nur eine beträchtliche Lockerung der Atomverkettung und des Molekularverbandes — Disgregation — zu erwarten ist. Demzufolge ist ϱ gegen r unendlich klein, und wir dürfen überhaupt Glieder höherer Ordnung als der ersten in den Elongationen vernachlässigen.

Entwickelt man nun diese Gleichung ganz analog wie die früheren (166) — das Verfahren braucht nicht neuerdings aufgeschrieben zu werden — mit Ausnahme von Symmetriebeziehungen innerhalb der Molekel, die hier der geringen Zahl der Atome halber ausgeschlossen bleiben müssen, so gelangt man endlich zu folgenden Gleichungen

$$\left. \begin{aligned} \frac{d^2 \xi_p}{dt^2} &= \sum_1^n (A \xi + B \eta + C \zeta) \\ \frac{d^2 \eta_p}{dt^2} &= \sum_1^n (A' \xi + B' \eta + C' \zeta) \\ \frac{d^2 \zeta_p}{dt^2} &= \sum_1^n (A'' \xi + B'' \eta + C'' \zeta) \end{aligned} \right\} \quad (202)$$

in welchen $A, A' \dots C''$ nur Funktionen der Koordinaten sind. Da aber die Koordinaten der Bewegung des Atomes halber auch die Zeit enthalten, so sind sie zugleich Funktionen der unabhängigen Variablen. Glücklicherweise läßt sich aber die Methode der Mittelwerte auch hier verwerten. Besitzen nämlich die Atome veränderliche Koordinaten, so ist einleuchtend, daß diese nur periodische Funktionen der Zeit sein können, oder aber mit beliebiger Näherung als solche angesehen werden dürfen — wie dies z. B. (wir werden diesen Fall später zu besprechen haben) auch bei der fortschreitenden Molekularbewegung von Gasen in festen Hüllen der Erfolg lehrt. Denn wäre dem nicht so, so könnte der betrachtete Stoff mit seinen uns bekannten Eigenschaften als solcher nicht bestehen. Da nun aber auch leicht einzusehen ist, daß die Periode dieser Koordinatenveränderung gegen jede endliche Beobachtungszeit verschwinden muß, so können wir unter den Koeffizienten $A \dots C''$ einfach deren nach der Zeit genommene Mittelwerte verstehen, und dies umsomehr, als uns auch in den Schwingungen nicht so sehr ihr zeitlicher Verlauf interessiert, als vielmehr deren konstante Elemente.

In dem Falle ist es aber erlaubt, das früher erwähnte Eliminationsverfahren zu benutzen, mit welchem wir für jede Komponente der Verschiebung eine Differentialgleichung $6n$ -ter Ordnung erhalten, die weil in der Form

$$\frac{d^{6n} \xi_p}{dt^{6n}} + a_2 \frac{d^{(6n-2)} \xi_p}{dt^{6n-2}} + \dots + a_{6n-2} \frac{d^2 \xi_p}{dt^2} + a_{6n} = 0$$

enthalten, stets integrierbar ist, und allgemein $6n$ -Schwingungen liefert. Die Zahl derselben reduziert sich aber einfach auf n — wie dem auch bei der angenommenen Kleinheit der Schwingungen sein muß — wenn man bedenkt, daß stets drei Komponenten in eine zu kontrahieren sind, und daß wegen der nur in paren Ordnungen vorkommenden Differentialquotienten das Quadrat der Schwingungszahl eine einfache Schwingung giebt.

Wie man aber sieht, führt selbst dieses Verfahren schon bei nur wenig zusammengesetzten Molekeln auf solche technische Schwierigkeiten, die, wenn auch überwältigt, nur wenig übersichtliche Resultate liefern könnten. Wir müssen daher noch einige — übrigens ganz in der Natur der Sache gelegene Vereinfachungen einführen.

Wir beobachten nie einzelne Molekeln, sondern stets ein aus dem Körper herausgeschnittenes Prisma, dessen Höhe allgemein der Dicke des Körpers, und dessen Querschnitt der Öffnung des Spektroskopspaltes (oder der Pupille) gleich ist. In einem solchen Prisma von endlichem Rauminhalte befinden sich nun jederzeit eine sehr große Anzahl von Molekeln. Da nun die Gesamtintensität eines solchen Prismas gleich ist der Intensität einer Flächenschichte, deren Dicke durchschnittlich nur eine Molekel enthält, multipliziert mit einem konstanten Faktor, der von der Zahl und dem Absorptionsvermögen der Schichten abhängt, so ändert es an der Untersuchung, abgesehen von diesem konstanten Faktor nichts, wenn wir unsere Aufmerksamkeit gleich auf das ganze Prisma ausdehnen. Legt man durch jede einzelne Molekel, welche gerade die Sehlinie passiert — denn wir haben es hier ganz allgemein mit Dämpfen und Gasen zu thun, da ein Zurückgehen bis auf die Atome bei festen und flüssigen Körpern nicht nötig erscheint — ein dem früheren analoges Koordinatensystem, so darf angenommen werden, daß im Mittel auch folgende Gleichung gelten werde:

$$\frac{d^2 \xi_p}{dt^2} = \sum_1^n m_n \left[\mathfrak{F}(r) + \mathfrak{F}'(r) \frac{(x_n - x_p)^2}{r_{np}} \right] (\xi_n - \xi_p) \dots \dots \dots (203a)$$

[illegible]

und mithin ganz allgemein in der Gleichung für $\frac{d^{2s}\xi_r}{dt^{2s}}$:

wo die Bedeutung der Indizes leicht ersichtlich ist.

Man hat demnach zur Bestimmung von ξ , die Gleichung:

$$0 = -A_r \xi_r + D_{r_2} \frac{d^2 \xi_r}{dt^2} + D_{r_4} \frac{d^4 \xi_r}{dt^2} + \dots + D_{r_{2n}} \frac{d^{2n} \xi_r}{dt^{2n}} \dots \quad (206)$$

worin

$$\mathcal{J}_r = \begin{vmatrix} (2) & (2) & (2) \\ \alpha_{r1} & \alpha_{r2} & \dots & \alpha_{rn} \\ (4) & (4) & (4) \\ \alpha_{r1} & \alpha_{r2} & \dots & \alpha_{rn} \\ \vdots & \vdots & \vdots & \vdots \\ (2n) & (2n) & (2n) \\ \alpha_{r1} & \alpha_{r2} & \dots & \alpha_{rn} \end{vmatrix} \quad \alpha_{rq}^{(2)} = \alpha_{r_i} \cdot \dots \cdot \quad (207)$$

während die D die entsprechenden Unterdeterminanten vorstellen. Die Frage, inwiefern nun die auftretenden Schwingungen verschieden sein werden, ist auf die Untersuchung dieser Determinante zurückgeführt.

Aber schon eine dreiatomige Molekel besitzt 162 Glieder in der Determinante \mathcal{A}_r , und daher bietet auch diese Methode noch unübersteigbare Hindernisse. Wir werden daher einen ganz andern Weg einschlagen, und nach Stefan¹ das Potential einführen.

Unter Voraussetzung aller jener Vereinfachungen, durch welche das zuletzt behandelte Gleichungssystem entstanden, erhalten wir für das Potential der vorkommenden Schwingungen den Ausdruck:

$$P = A_{11}\xi_1^2 + A_{22}\xi_2^2 + \dots + 2A_{12}\xi_1\xi_2 + 2A_{13}\xi_1\xi_3 + \dots \quad (208)$$

worin A_{11}, \dots, A_{n-1} , A_n von den Verschiebungen unabhängig sind. Unsere Gleichungen der Schwingungsbewegung lassen sich also auch in der einfachen Form schreiben:

$$m_1 \frac{d^2 \xi_1}{dt^2} = \frac{\partial P}{\partial \xi_1}, m_2 \frac{d^2 \xi_2}{dt^2} = \frac{\partial P}{\partial \xi_2}, \dots \quad (209)$$

und die Auflösung derselben ist:

$$\xi_1 = a_1 \cos \sigma t, \xi_2 = a_2 \cos \sigma t, \dots \quad (210)$$

wenn

$$-\sigma^2 m_1 a_1 = \frac{\partial P_0}{\partial a_1}, \quad -\sigma^2 m_2 a_2 = \frac{\partial P_0}{\partial a_2}, \quad \dots \quad (211)$$

ist und P_0 den Wert von P bedeutet, welchen das Potential annimmt, wenn an Stelle der ξ das betreffende α gesetzt wird. Dies giebt aber n Beziehungen zwischen den n Koeffizienten, und daher können $n-1$ derselben durch eine, z. B. α ausgedrückt werden. Damit dann die n Gleichungen unter einander verträglich sind, muß die nach Elimination der $n-1$ Beziehungen übrig bleibende Gleichung eine identische sein.

¹ Sitzungsber. d. k. Akad. d. Wissensch. Wien. LXVI. II. Abth. 1872.

da die Determinante der n linearen Gleichungen nicht Null sein. Aus der letzten Gleichung erhält man dann n Werte für σ .

Es seien nun σ_1 und σ_2 zwei Wurzeln dieser Gleichung, es gelte also

$$\left. \begin{aligned} -\sigma_1^2 m_1 a_1 &= \frac{\partial P_0}{\partial a_1}, & -\sigma_1^2 m_- a_- &= \frac{\partial P_0}{\partial a_-}, \\ -\sigma_2^2 m_1 a_1 &= \frac{\partial P_0}{\partial a_1}, & -\sigma_2^2 m_- a_- &= \frac{\partial P_0}{\partial a_-} \end{aligned} \right\} \quad (212a)$$

Multipliziert man die Gleichungen der oberen Reihe bezüglich mit a_1' a_-' die der unteren mit a_1 a_- und subtrahiert, so kommt

$$(\sigma_1 - \sigma_2) [m_1 a_1 a_1' + m_- a_- a_-'] = \frac{\partial P_0}{\partial a_1} a_1' + \frac{\partial P_0}{\partial a_-} a_-' - \frac{\partial P_0}{\partial a_1} a_1 - \frac{\partial P_0}{\partial a_-} a_- \quad (212b)$$

Nun ist aber P eine homogene Funktion zweiten Grades, für welche bekanntlich folgende Beziehungen bestehen

$$\begin{aligned} \frac{dX}{dx_1} x_1' + \frac{dX}{dx_2} x_2' &= \frac{dX}{dx_1} x_1 + \frac{dX}{dx_2} x_2 \\ \frac{dX}{dx_1} x_1 + \frac{dX}{dx_2} x_2 &= 2X \end{aligned}$$

wenn X aus X hervorgeht, indem man an Stelle von x_1 x_2 treten läßt x_1' x_2' . Die rechte Seite der Gleichung (212b) ist also Null, und da die σ zwei verschiedenen Lösungen angehören sollten, so muß sein

$$m_1 a_1 a_1' + m_- a_- a_-' = 0 \quad (213)$$

und diese Relation gilt für zwei beliebige Systeme der a_i , die zwei beliebigen Wurzeln der Gleichung in σ^2 angehören. Aus dieser Beziehung folgt sogleich, daß keine der Größen σ komplex sein kann. Denn wäre dies der Fall, so müßten auch die zugehörigen a konjugiert sein. Ihr Produkt wäre dann eine Summe von Quadraten, welche nur durch das Nullwerden jedes Gliedes für sich verschwinden konnte. Daß die σ nur reell also σ nur positiv sein können, beweist übrigens auch die Bedingungsgleichung für die Koeffizienten a (212a). Multipliziert man sie der Reihe nach mit a_1 a_- und addiert, so kommt

$$-\sigma^2 (a_1^2 m_1 + a_-^2 m_-) = \frac{\partial P_0}{\partial a_1} a_1 + \frac{\partial P_0}{\partial a_-} a_- = 2P_0 \quad (214)$$

P_0 bedeutet die Arbeit, welche die auf die einzelnen Punkte des Systems wirkenden Kräfte leisten, wenn die Punkte aus ihren Gleichgewichtslagen um ξ_1 ξ_- verschoben werden. Diese Arbeit ist aber wesentlich negativ, die linksseitige Klammergröße kann nicht negativ sein, also muß σ^2 positiv sein.

Wäre nun aber die Auflösung des Gleichungssystems (209) in der Form gegeben

$$\xi_1 = A_1 \sin \sigma t, \quad \xi_- = A_- \sin \sigma t, \quad (215)$$

so müßte man ganz so wie früher finden

$$\left. \begin{aligned} m_1 A_1 A_1' + m_- A_- A_-' &= 0 \\ m_1 a_1 A_1 + m_- a_- A_- &= 0 \end{aligned} \right\} \quad (216)$$

Die vollständige Lösung lautet also

$$\left. \begin{aligned} \xi_1 &= A_1 \sin \sigma t + a_1 \cos \sigma t + A_1' \sin \sigma t + a_1' \cos \sigma t \\ \xi_- &= A_- \sin \sigma t + a_- \cos \sigma t + A_-' \sin \sigma t + a_-' \cos \sigma t \\ \xi_n &= A_n \sin \sigma t + a_n \cos \sigma t + A_n' \sin \sigma t + a_n' \cos \sigma t \end{aligned} \right\} \quad (217a)$$

oder der Form nach den früheren Ergebnissen angepaßt

$$\left. \begin{aligned} \xi_1 &= \alpha_{11} \sin \sigma_1 t + \mathcal{U}_{11} \cos \sigma_1 t + \alpha_{12} \sin \sigma_2 t + \mathcal{U}_{12} \cos \sigma_2 t + \cdots + \alpha_{1n} \sin \sigma_n t + \mathcal{U}_{1n} \cos \sigma_n t \\ &\vdots \\ \xi_n &= \alpha_{n1} \sin \sigma_1 t + \mathcal{U}_{n1} \cos \sigma_1 t + \alpha_{n2} \sin \sigma_2 t + \mathcal{U}_{n2} \cos \sigma_2 t + \cdots + \alpha_{nn} \sin \sigma_n t + \mathcal{U}_{nn} \cos \sigma_n t \end{aligned} \right\} \quad (217b)$$

und die dabei bestehenden Bedingungsgleichungen sind:

$$\left. \begin{aligned} m_1 \mathfrak{U}_{11} \mathfrak{U}_{12} + m_2 \mathfrak{U}_{21} \mathfrak{U}_{22} + \cdots + m_n \mathfrak{U}_{n1} \mathfrak{U}_{n2} &= 0 \\ m_1 \mathfrak{U}_{11} \mathfrak{U}_{13} + m_2 \mathfrak{U}_{21} \mathfrak{U}_{23} + \cdots + m_n \mathfrak{U}_{n1} \mathfrak{U}_{n3} &= 0 \\ \vdots & \\ m_1 \mathfrak{U}_{11} \mathfrak{U}_{1n} + m_2 \mathfrak{U}_{21} \mathfrak{U}_{2n} + \cdots + m_n \mathfrak{U}_{n1} \mathfrak{U}_{nn} &= 0 \end{aligned} \right\} \quad (218)$$

sowie ganz analoge für die Größen α und deren entsprechenden Kombinationen mit den \mathfrak{A} . Die Zahl der Bedingungsgleichungen ergibt sich leicht: Ein jedes \mathfrak{A} mit allen \mathfrak{A} ohne Wiederholung kombiniert gibt $\frac{n(n-1)}{2}$ Gleichungen. Ebenso viele geben die Kombinationen $\alpha\alpha$, $\alpha\mathfrak{A}$ und $\mathfrak{A}\alpha$. Im Ganzen hat man also $2n(n-1)$ Bedingungsgleichungen. Da nun aus den früheren Gleichungen in \mathcal{P}_0 schon Alles auf eine Konstante reduziert wurde, so geben diese $2n(n-1)$ Unbekannte, womit endlich $2n^2 - 2n(n-1)$, gerade die verlangte Zahl willkürlicher Konstanten der Integration bleibt.

Bezeichnen nun p und q die $2n$ arbiträren Konstanten, so ist auch

[illegible]

wobei die α fest bestimmte Größen bedeuten. Diese oder das System der Gleichungen (217) spricht die Wellenlängen und Intensitäten der infolge der Atombewegung entstehenden charakteristischen Schwingungen aus. Die Wellenlängen könnten auch der Größe nach bestimmt werden, wenn die Koeffizienten der Potentialfunktion bekannt wären, oder wenigstens die Gesetze, welche die Atombewegungen innerhalb der Molekel regeln. Da dies aber in der That nicht zutrifft, so müssen wir uns einstweilen mit dem formellen Ergebnisse begnügen, und die Wellenlängen und Intensitäten analytisch unbestimmt lassen, um sie durch die Werte, welche die Beobachtung liefert, zu ersetzen.

Wir bemerken schon bei der Ableitung (188) der lebendigen Kraft von Schwingungen eines zusammengesetzten Systems, daß diese der Summe der Einzelschwingungen gleich war. Es beruhte dieser Satz darauf, daß das Integral einfacher goniometrischer Funktionen genommen über ein beliebiges Vielfache der Periode verschwindet. Doch mußten wir, um eben dieses Vielfache zu erhalten, endliche Beobachtungszeit annehmen. Die vorliegenden Entwicklungen geben ein Mittel an die Hand, den Satz: Die gesamte lebendige Kraft (daher auch Intensität) eines schwingenden Punktsystems ist in jedem Augenblicke gleich der Summe der lebendigen Kräfte der einzelnen Schwingungen, ganz allgemein und unabhängig von der Dauer einer angenommenen Beobachtungszeit zu beweisen. Differenziert man nämlich die Gleichungen (217b) nach der Zeit, quadriert und addiert, nachdem man sie der Reihe nach mit $m_1, m_2 \dots$ multipliziert hat, so erhält man auf der linken Seite

$$m_1 \left(\frac{d\xi_1}{dt} \right)^2 + m_2 \left(\frac{d\xi_2}{dt} \right)^2 + \dots$$

während auf der rechten nur die Quadrate der den einzelnen Wurzelwerten σ entsprechenden Glieder bleiben, da alle doppelten Produkte infolge der Gleichungen (218)

wegfallen. Wir haben also Gleichheit der lebendigen Kräfte des ganzen Systems, und der Summe der lebendigen Kräfte aller vollkommenden Einzelschwingungen.

Nachdem nun die den Atombewegungen entsprechenden Schwingungen in (204) und (217) entwickelt sind und demnach als bekannt angenommen werden können, gehen wir wieder auf die Gleichung (198) zurück, die sich sogleich auf eine der Gleichung (176) vollständig entsprechende Form bringen läßt, wenn wir die bisher gemachten Vereinfachungen für die Atomschwingungen auch für die Ätherschwingungen gelten lassen. Die Gleichung wird dann einfach

$$\frac{\partial^2 \xi}{\partial t^2} = \kappa A \xi + \sum \{ P \sin(pt + \pi) - A \xi \} + \kappa'' (\zeta'' - \xi) \quad (219)$$

und besitzt ein dem (178) vollkommen analoges Integral, für welches die Gleichung (184) gilt. ξ repräsentiert hier aber nun nicht mehr die in der Axe der z gemessene Elongation, sondern die Elongation unabhängig von der Richtung überhaupt.

Für die Wellenlänge und die Polarisierung der Schwingungen gelten die schon früher gefundenen Sätze, so daß wir als Resultat der beiden vorhergegangenen Untersuchungen als wesentlich hervorzuheben haben: Das intramolekulare Medium, welches die Materie durchdringt, übernimmt die Schwingungen der kleinsten Korperteilchen qualitativ unverändert, und quantitativ nur durch einen höchstens von der Natur der Materie und der Qualität der Schwingung bedingten Faktor beeinflusst.

Dieser Satz ist es eigentlich, den wir bei der Ausbildung der Spektralanalyse werden benutzen müssen, und es ist leicht einzusehen, daß derselbe auch unabhängig von den eingeführten Vereinfachungen gelten müsse, die der Behandlung von Schwingungen, wo es wie schon erwähnt, nur auf die konstanten Elemente derselben ankommt, nie zum Vorwurf gemacht werden kann.

4 Besondere Eigenschaften der Schwingungen

Einige Eigenschaften der schwingenden Bewegung liegen bereits in den bisherigen Entwicklungen verborgen, wie die Erscheinung der Interferenz, der Dispersion, der Polarisierung. Doch sind dieselben für die Bedeutung der Spektralanalyse von so hoher Wichtigkeit, und nicht nur theoretisch, sondern auch praktisch von so häufiger Anwendung, daß ein näheres Eingehen auf deren mathematische Theorie durchaus geboten erscheint. Wir wollen an dieser Stelle die Spiegelung, Brechung, Dispersion, Diffraction und Polarisierung besprechen.

A Reflexion und Refraktion der Strahlung

Durch Anwendung vom Satze des geringsten Aufwandes kommt man für den Gang von Lichtstrahlen zu dem Schlusse, daß die Zeit, welche eine Schwingung braucht, um von einem Punkte eines Mediums zu einem Punkte desselben oder eines andern Mediums zu gelangen, ein Maximum oder Minimum ist.¹ Es ist hier nötig, statt des einfacheren Begriffes Weg, den der Zeit einzuführen, da sonst eine Verschiedenheit der Medien nicht berücksichtigt werden konnte.

¹ Helmholtz Physiol Optik S. 239 Leipzig 1867

Der einfallende und reflektierte Strahl bilden mit dem Einfallslot denselben Winkel und liegen mit ihm in derselben Ebene

Im zweiten Falle liegt der Brechungswinkel stets zwischen 90° und 180° , $\sin \alpha$ ist daher positiv. Daher folgt wieder

$$\cos O = -\cos O, \sin O = -\sin O \text{ oder } O' = O + 180^\circ$$

Daraus folgt als Gesetz der Brechung

Die Sinuse des Einfalls- und Brechungswinkel verhalten sich, wie die Fortpflanzungsgeschwindigkeiten der Strahlung in den betreffenden Medien. Einfallender und gebrochener Strahl liegen mit dem Einfallslot in derselben Ebene

Da das Verhältnis der Sinuse des Einfalls- und Brechungswinkels der Beobachtung zugänglich ist, so pflegt man das so bestimmbare Verhältnis $\frac{n'}{n} = \frac{c}{c'}$, den relativen Brechungs-Koeffizienten (oder -Index) der beiden Medien zu nennen. Substituiert man für das erste Medium den freien Äther des Weltraumes, in welchem $c = 1$ ist, so nennt man das Verhältnis

$$\frac{\sin \alpha}{\sin \alpha'} = n \quad (226)$$

den absoluten Brechungskoeffizienten des Mediums. Er ist, wie schon erwähnt, der reziproke Wert der auf den Weltraum als Einheit bezogenen Strahlungsgeschwindigkeit.

Die beiden abgeleiteten Gesetze lassen sich für eine beliebige Zahl von Flächen, $x_1 = f_1(x_1, y_1)$, $x_2 = f_2(x_2, y_2)$, $x_n = f_n(x_n, y_n)$ erweitern, wenn nur die Flächen der Bedingung stetiger Krümmung genügen. Der Satz ist dann dahin auszusprechen, daß der Weg des Lichtstrahles, der eine beliebige Anzahl von brechenden Medien durchsetzt, so beschaffen sein muß, daß die zum Durchlaufen derselben nötige Zeit ein Minimum werde. Wir werden diesen Satz noch später im instrumentellen Teile der Spektralanalyse zu benutzen haben.

Ein häufig wiederkehrender Spezialfall der Brechung ist der, daß der Einfallswinkel $\alpha = 90^\circ$ wird, dann ist offenbar durch

$$\sin \alpha' = \frac{1}{n}$$

das Maximum des Brechungswinkels gegeben, welches er noch annehmen kann. Ist der Einfallswinkel größer als 90° , so findet gar keine Brechung, sondern nur Reflexion, die sogenannte totale Reflexion statt.

B Dispersion der Strahlung

a) Vergleicht man den in (226) gefundenen Satz, in welchen wir nun i als Einfalls- und r als Refraktionswinkel bezeichnen, unter Berücksichtigung der Bedeutung von $n = \frac{c}{c'}$,

$$c = \frac{\sin r}{\sin i} \quad (227)$$

mit dem allgemein gültigen Gesetze (184), so erhalten wir die bemerkenswerte Beziehung

$$\left(\frac{\sin r}{\sin i} \right)^2 = a_0 + a_1 \lambda^2 + \frac{a_2}{\lambda} + \frac{a_4}{\lambda^4} \quad (228)$$

welche dem in (19) und (129) gefundenen Resultate von der Unabhängigkeit der Fort-

pflanzungsgeschwindigkeit von den Elementen der Schwingung zu widersprechen scheint. Worin dieser Widerspruch liegt, werden wir sogleich finden.

Die vorstehende Gleichung sagt zunächst aus, daß ein Komplex von gleich auffallenden Strahlen verschieden gebrochen wird, so zwar, daß jeder Wellenlänge ein ganz bestimmter Brechungswinkel zukommt. Der Komplex wird daher in die einzelnen Strahlen zerlegt, dispergiert, und wir haben somit in der Abhängigkeit des Brechungskoeffizienten von der Wellenlänge ein Mittel gefunden, ein Spektrum räumlich getrennt darzustellen und selbst die Wellenlängen zu bestimmen, wenn es irgend gelingt, zur Kenntnis der nur von der Beschaffenheit des Mediums abhängigen Konstanten a_0, a_1, \dots zu gelangen.

Sehen wir nun vorerst, unter welchen Annahmen überhaupt die Dispersionsgleichung aus der Gleichung der schwingenden Bewegung hervorgeht. Offenbar dadurch, daß die Voraussetzung der Giltigkeit des einfachen Elastizitätsgesetzes bei der Unterscheidung feinerer qualitativer Verschiedenheiten der Schwingungen nicht mehr zulässig ist. Und in der That erhielten wir die Dispersionsformel aus dem Systeme (176) nur durch die Annahme, daß wegen der symmetrischen Lagerung der beeinflussenden Partikelchen die Glieder der ersten Potenz der Elastizitätskräfte verschwinden, daher zum mindesten die zweiten Potenzen dieser Kräfte einzuführen sind. Setzt man dementsprechend nach (20):

$$\frac{\partial^2 s}{\partial t^2} = c_2^2 \frac{\partial^2 s}{\partial x^2} + c_3 \frac{\partial^3 s}{\partial x^3} + c_4 \frac{\partial^4 s}{\partial x^4} + \dots \quad (229)$$

wo die Koeffizienten c eine rasch abnehmende Reihe darstellen werden, und das Integral dieser Gleichung in der Form

$$s = A \sin(at + \alpha x + \beta) \quad (230)$$

mit A und β als den willkürlichen Konstanten, so kommt als Bedingungsgleichung für $a = \frac{2\pi c}{\lambda}$ (9, 12):

$$[-a^2 + c_2^2 \alpha^2 - c_4 \alpha^4 + c_6 \alpha^6 - \dots] \sin(at + \alpha x + \beta) = [-c_3 \alpha^3 + c_5 \alpha^5 - \dots] \cos(at + \alpha x + \beta)$$

welche nur durch die Annahme $c_3 = c_5 = \dots = 0$ befriedigt werden kann. Die vollständige Schwingungsgleichung enthält also nur gerade Potenzen der Elastizitätskräfte. Nun ist

aber nach (13) $\alpha = -\frac{2\pi}{\lambda}$, und daher hat man:

$$\frac{4\pi^2 c^2}{\lambda^2} = \frac{4\pi^2 c_2^2}{\lambda^2} - \frac{(2\pi)^4}{\lambda^4} c_4 + \frac{(2\pi)^6}{\lambda^6} c_6 - \dots \quad (231a)$$

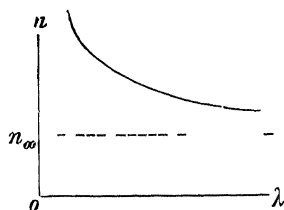
oder anders geschrieben:

$$c^2 = a_0 + \frac{a_2}{\lambda^2} + \frac{a_4}{\lambda^4} + \dots \quad (231b)$$

und diese Formel, die mit drei Konstanten im allgemeinen und für wenig ausgedehnte Spektralbezirke schon alle erwünschte Genauigkeit giebt, ist gewöhnlich unter dem Namen der Cauchyschen bekannt. Sie unterscheidet sich von der früheren nur durch das Fehlen des Gliedes λ^2 . In ihr bedeutet das Glied $\frac{1}{\sqrt{a_0}}$ den Brechungsindex für

die unendlich lange Welle, und wird gewöhnlich als das von der Wellenlänge unabhängige Glied eingeführt. Da, wie man leicht sieht, bei wachsender Wellenlänge der Brechungswinkel abnimmt, so folgt, daß Wellen kleiner Längen nach der Brechung stärker

Fig 1



von der ursprünglichen Richtung abweichen man nennt daher häufig die kurzen Wellen auch brechbar, die langen weniger brechbare Strahlen. Die Gestalt der Kurve (231b), die zugleich das prismatische Spektrum charakterisiert, ist in Fig 1 gegeben.

b) Die eingeschlagene Methode die Dispersion durch Berücksichtigung der höheren Potenzen der Elastizitätskräfte zu bestimmen, führt stets auf Resultate, die mit Interpolationsformeln als genau definierbare Bestimmungsgleichungen genannt werden müssen, da sich die physikalische

Bedeutung der Konstanten nicht angeben läßt. Zudem gilt sie nur für eine Klasse — allerdings die bei weitem größere Klasse, der Körper, welche die Strahlung nach Ausgabe ihrer Wellenlänge dispergieren, während doch Christinsson und später Kundt einige Stoffe fanden, welche diesem Gesetze nicht gehorchen. Kettler stellte sich nun die Aufgabe, diese anomale Dispersion mathematisch zu verfolgen, und da die erhaltenen Gleichungen natürlich die gewöhnliche Dispersion als Spezialfall enthalten, die Konstanten derselben physikalisch definierbare Begriffe sind, und die ganze Ableitung in vielen Stücken sehr lehrreich ist, und wieder neues Licht auf die Handhabung des Kalküls wirft, welchen der Einfluß ponderabler Korpertheilchen auf die Ätherschwingungen nötig macht, dürfen wir uns nicht versagen, auf dieselbe hier näher einzugehen. Später wird uns diese Gleichung übrigens noch von besonderem Nutzen sein.

Die Dispersion solcher Körper besteht im allgemeinen nun darin, daß die kleineren Wellen weniger gebrochen sind als die längeren, und das Spektrum infolgedessen so aussieht, als ob dessen beide Hälften gegen einander verschoben wären. An der Berührungsstelle der beiden Spektralhälften entsteht eine farblose Zone, eine Diskontinuität.

Wir wählen zunächst einen Körper, in dessen Dispersionskurve nur eine einzige Diskontinuitätsstelle vorkommt. In einem solchen hat der freie Äther die folgende Schwingungsgleichung

$$\mu \frac{\partial^2 \xi}{\partial t^2} = \alpha \frac{\partial \xi}{\partial y^2} \quad (232)$$

Wegen der Wechselwirkung der ponderablen Teilchen tritt nun im Innern des Körpers noch eine Kraft, und zwar eine Widerstandskraft auf, welche dem rechten Teil der Gleichung hinzugefügt werden muß. Denken wir uns dieselbe so beschaffen, als ob sie die Elastizität des Äthers veränderte, so wird die noch hinzuzufügende Kraft sein $E \frac{\partial^2 \xi}{\partial y^2}$.

Man hat also für die wirklich stattfindende Ätherbewegung die Gleichung

$$\mu \frac{\partial^2 \xi}{\partial t^2} = (\alpha^2 + E) \frac{\partial^2 \xi}{\partial y^2} \quad (233)$$

Eine zweite Gleichung erhalten wir aus den Schwingungen der Korpertheilchen, die wir als Hindernis der freien Bewegung des Äthers betrachten. Die auf die Korpertheilchen einwirkende Kraft hängt nun ab von der Krümmung der dieselben verbindenden Wellenlinie, dann aber auch von der Elongation derselben. Diese Kraft setzt sich also aus einer Elastizitätskraft $L \frac{\partial^2 x}{\partial y^2}$ und der Zugkraft Kx zusammen. Die Korpertheilchen schwingen also nach dem Gesetze

$$m \frac{\partial^2 x}{\partial t^2} = E' \frac{\partial^2 x}{\partial y^2} + Kx \quad (234)$$

Die Größen E , E' , K enthalten die Wellenlängen, und wir machen in Bezug auf dieselben die wahrscheinliche Annahme, daß sie einander nach demselben Faktor proportional sind, setzen also

$$E = a\varepsilon, E' = a\varepsilon', K = a\kappa \quad (235)$$

Dabei soll nun a allein von der Bewegung abhängen, dagegen die ε Konstante sein, welche nur von der Art der Molekularstruktur abhängen. Die Differentialgleichungen der Bewegung sind also:

$$\left. \begin{aligned} \mu \frac{\partial^2 \xi}{\partial t^2} &= (\alpha^2 + a\varepsilon) \frac{\partial^2 \xi}{\partial t^2} \\ m \frac{\partial^2 x}{\partial t^2} &= a\varepsilon' \frac{\partial^2 x}{\partial t^2} + a\kappa x \end{aligned} \right\} \quad (236)$$

Außerdem können wir noch eine Kontinuitätsbedingung aufstellen, die aus dem Prinzip der Erhaltung der lebendigen Kraft folgt. Sind nämlich C , C' und C_0 die Maximalgeschwindigkeiten der schwingenden Partikeln im Äther des Körpers, der Körperteilchen, und den Ätherteilchen des Weltraumes, so muß sein:

$$\mu C^2 + m C'^2 = \mu C_0^2 \quad (237)$$

sollen anders an der Begrenzung des Körpers nicht Risse der Ätherkontinuität vorkommen. Da die Integrale der Gleichungen (236) Schwingungen darstellen sollen, so können wir schreiben:

$$\left. \begin{aligned} \xi &= A \cos 2\pi \left(\frac{t}{T} + \frac{y}{\lambda} - \Theta \right) \\ x &= C \cos 2\pi \left(\frac{t}{T} + \frac{y}{\lambda} - \Theta \right) \end{aligned} \right\} \quad (238)$$

mit den durch Rücksetzung sich ergebenden Bedingungen:

$$\left. \begin{aligned} \frac{\mu}{T^2} &= \frac{\alpha^2 + a\varepsilon}{\lambda^2} \\ \frac{m}{T^2} &= \frac{a\varepsilon'}{\lambda} - \frac{a\kappa}{4\pi^2} \end{aligned} \right\} \quad (239)$$

Eliminiert man aus beiden Gleichungen a , so kommt, wenn man noch $\frac{\kappa}{4\pi^2} = \kappa'$ setzt:

$$\frac{\mu}{T^2} = \frac{1}{\lambda^2} \left[\alpha^2 - \frac{\frac{m}{T^2} \varepsilon}{\kappa' - \frac{\varepsilon'}{\lambda^2}} \right] \quad (240)$$

Ist nun c' die Fortpflanzungsgeschwindigkeit der Wellenbewegung im Körper, c dieselbe Größe im Weltraum, wo $m=0$ zu setzen ist, so erhält man, da nach (232) ist:

$$c^2 = \frac{\alpha^2}{\mu} \quad (241)$$

und der Beziehung $\lambda = c'T$ zufolge:

$$\mu = \frac{1}{c'^2} \left[\alpha^2 - \frac{m\varepsilon c'^2}{\kappa' \lambda^2 - \varepsilon'} \right] \quad (242)$$

Wir setzen nun endlich:

$$\frac{\varepsilon'}{\kappa'} = L^2, \quad \frac{m\varepsilon}{\mu\varepsilon} = D \quad (243)$$

und fñhren den Brechungsexponenten $n = \frac{c}{c'}$ ein. Dadurch erhalten wir nun aus der in

$$c \left[\mu + \frac{m\varepsilon}{\lambda - \varepsilon'} \right] = \mu c$$

übergeführten Gleichung (242) die neue, das Dispersionsgesetz charakterisierende Beziehung

$$n^2 - 1 = \frac{D}{\frac{\lambda}{L} - 1} \quad (244)$$

Für eine unendlich lange Welle wird also $n = 1$, und für unendlich kurze Wellen $n = 1 + D$. Ist also D positiv, so ist die Geschwindigkeit im Körper größer als c .

Statt der aufgestellten Kontinuitätsgleichung (237) kann man nach (238) auch setzen

$$\mu \frac{A}{T} + m \frac{C^2}{T} = \mu \frac{A^2}{T_0} \quad (245a)$$

wo T_0 die der Wellenlänge λ entsprechende Schwingungsdauer im leeren Räume bedeutet. Da man folgende Beziehungen hat

$$\lambda = c' T = c T_0 = \sqrt{\frac{\alpha}{\mu}} T_0$$

so verwandelt sich auch die vorstehende Gleichung in

$$\mu \frac{A^2}{T} + m \frac{C^2}{T^2} = \frac{A^2}{\lambda} \mu c^2 \quad (245b)$$

Die Kontinuitätsgleichung soll aber nicht nur im Zeitpunkte, da die Maximalelongationen erreicht sind, gelten, sondern überhaupt in jedem Augenblicke. Deshalb dürfen wir statt der Amplituden die Elongationen ξ und x einführen. Dies ergibt

$$\mu \frac{\xi}{T} + m \frac{x}{T} = \frac{\xi}{\lambda} \mu c \quad (245c)$$

oder nach Substitution von $T = \frac{\lambda}{c}$

$$\mu \frac{\xi}{\lambda} + m \frac{x}{\lambda} = \frac{\xi}{\lambda^2} \mu m \quad (245d)$$

woraus wir finden

$$n^2 - 1 = \frac{m x^2}{\mu \xi^2} \quad (246)$$

Man nennt $n - 1$ die brechende Kraft eines Stoffes, und hat daher den Satz: Die brechende Kraft ist gleich dem Verhältnisse, in welchem sich eine gegebene lebendige Kraft auf die Körper- und Atherteilchen verteilt.

Die beiden Gleichungen (244) und (246) müssen natürlich identisch sein. Da dies auf den ersten Blick wohl nicht in die Augen springt, da x und ξ die Wellenlängen nur implizite enthalten, wollen wir auf den Beweis näher eingehen. Wir multiplizieren die Gleichungen (236) mit bezuglich ξ und x und addieren die beiden Produkte

$$\mu \xi \frac{\partial^2 \xi}{\partial t^2} + m x \frac{\partial x}{\partial t} = \alpha^2 \xi \frac{\partial^2 \xi}{\partial y^2} + \alpha \varepsilon \xi \frac{\partial^2 \xi}{\partial y^2} + \alpha \varepsilon x \frac{\partial^2 x}{\partial y^2} + \alpha x x^2$$

Die Differentialquotienten einsetzen wir aus (238) und erhalten so

$$\mu \frac{A^2}{T^2} + m \frac{C^2}{T^2} = \alpha^2 \frac{A^2}{\lambda^2} + \alpha \varepsilon \frac{A^2}{\lambda^2} + \alpha \varepsilon \frac{C^2}{\lambda^2} - \frac{\alpha x C}{4\tau}$$

Multipliziert man auf beiden Seiten mit $\cos^2 2\pi \left(\frac{t}{T} + \frac{y}{\lambda} - \Theta \right)$ und vergleicht das Resultat mit (245c), so kommt:

$$\frac{\xi^2}{\lambda^2} \mu c^2 = \mu c^2 \frac{\xi^2}{\lambda^2} + a\varepsilon \frac{\xi^2}{\lambda^2} + a\varepsilon' \frac{x^2}{\lambda^2} - \frac{a\kappa}{4\pi^2} x^2$$

worin sogleich $\alpha^2 = \mu c^2$ gesetzt wurde. Aus dieser Gleichung folgt:

$$\frac{a}{\lambda^2} \xi^2 \left[\varepsilon + \varepsilon' \frac{x^2}{\xi^2} - \frac{\kappa}{4\pi^2} \lambda^2 \frac{x^2}{\xi^2} \right] = 0.$$

Ersetzt man hier $\frac{x^2}{\xi^2}$ durch dessen Wert aus (246) und führt wieder die Definitionen L^2 und D (243) ein, so gelangt man wieder zu dem Dispersionsgesetze:

$$D + (n^2 - 1) \left(1 - \frac{\lambda^2}{L^2} \right) = 0.$$

Auf Grund dieser Gleichung wollen wir nun die Dispersionskurve untersuchen. Statt der Wellenlänge λ im brechenden Medium setzen wir die Wellenlänge im Weltäther $l = \lambda n$, und erhalten so:

$$(n^2 - 1) \left(\frac{l^2}{n^2 L^2} - 1 \right) = D \dots \dots \dots (247)$$

oder in n die Gleichung

$$n^4 L^2 - n^2 (l^2 + L^2 - D L^2) + l^2 = 0$$

deren Auflösung ist:

$$n^2 = \frac{1}{2} \left[1 - D + \frac{l^2}{L^2} \right] \pm \sqrt{\frac{1}{4} \left[1 - D + \frac{l^2}{L^2} \right]^2 - \frac{l^2}{L^2}} \dots \dots \dots (248a)$$

oder unter Berücksichtigung der Formel:

$$\sqrt{a \pm \sqrt{a^2 - b^2}} = \sqrt{\frac{a+b}{2}} \pm \sqrt{\frac{a-b}{2}}$$

auch die folgende Gestalt annimmt:

$$n = \frac{1}{2} \left\{ \sqrt{\left(1 + \frac{l^2}{L^2} \right)^2 - D} \pm \sqrt{\left(1 - \frac{l^2}{L^2} \right)^2 - D} \right\} \dots \dots \dots (248b)$$

Die so charakterisierte Dispersionskurve besteht aus zwei Zweigen; für $\lambda = 0$ ist der Brechungsindex $n_0 = 0$ oder $\sqrt{1 - D}$. Jeder Wellenlänge entsprechen zwei Brechungsindizes, mit Ausnahme des Falles, wo sich die beiden Zweige begegnen, also für jenes l_0 , für welches in n^2 der zweite Radikand verschwindet. Man hat dafür:

$$\frac{1}{2} \left[1 - D + \frac{l_0^2}{L^2} \right] = \frac{l_0}{L}$$

folglich:

$$\frac{l_0'}{L} = 1 - \sqrt{D}, \text{ und } \frac{l_0''}{L} = 1 + \sqrt{D}$$

Die dazu gehörigen Brechungsindizes sind:

$$n_0' = \sqrt{1 - \sqrt{D}}, \text{ und } n_0'' = \sqrt{1 + \sqrt{D}}.$$

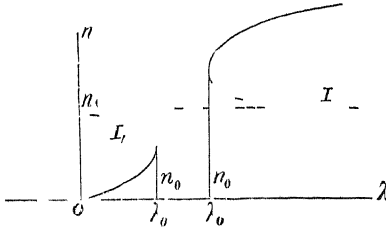
Für $\lambda = +\infty$ und $\lambda = -\infty$ nähern sich die beiden Äste derselben Asymptote, und endlich ist die Kurve imaginär zwischen l_0' und l_0'' , also in einer Breite von $l_0'' - l_0' = 2 L \sqrt{D}$. Man überzeugt sich davon leicht, wenn man setzt:

$$\left(1 - \frac{l}{L} \right)^2 - D = -\varepsilon.$$

Dann wird

$$l = L(1 \pm \sqrt{D - \varepsilon}) \leq l_0''$$

Fig 2



und somit hat die Kurve das in der Figur 2 dargestellte Aussehen. Besonders genau befolgt Schwefelkohlenstoff diese Dispersionskurve, und zwar entsprechen die Beobachtungen dem Zweige I. Der Zweig I_1 und der imaginäre Teil gehören demnach dem Ultraviolett an.

c) Die abgeleiteten Formeln lassen sich sofort verallgemeinern, wenn es sich darum handelt, auch den Äthertheilchen Verschiebungskräfte ξ zu setzen, wo ξ die Auslenkung ist, zuzuerkennen. Die Differentialgleichung der Ätherbewegung wird dann

$$\mu \frac{\partial^2 \xi}{\partial t^2} = (\alpha^2 + a\varepsilon) \frac{\partial^2 \xi}{\partial t^2} + a\xi \quad (249)$$

und die Bedingungsgleichungen lauten in diesem Falle wenn man $t = \frac{t}{4\pi n}$ schreibt

$$\frac{\mu}{T^2} = \left[\alpha^2 + \frac{(\varepsilon - f\lambda^2)}{\varepsilon - \kappa'\lambda^2} \frac{m\lambda^2}{T^2} \right] \frac{1}{\lambda} \quad (250)$$

woraus ähnlich wie früher, folgt

$$n^2 - 1 = \frac{m}{\mu} \frac{\varepsilon - f\lambda^2}{\varepsilon - \kappa'\lambda^2} \quad (251)$$

die sich dann analog (244) umgestalten laßt

Formeln für mehrere Diskontinuitätsstellen. Nach Kettlers Rechnungen giebt es kein Medium, welches der oben abgeleiteten Dispersionsformel in Strenge für den ganzen Umfang der Strahlung genügt. Kettler zerlegt daher die Medien mit mehreren Diskontinuitätsstellen in so viele optisch einfache Elemente, als in demselben Absorptionsstreifen vorkommen.

Ware also deren Zahl r , so erhielte man r Differentialgleichungen für die Schwingungen der r qualitativ verschiedenen Korpertheilchen, von den Massen m , und daneben eine für die Schwingungen des Äthers um r Zusatzglieder vermehrte Bewegungsgleichung des Weltäthers. Wir setzen im folgenden diese Zusatzglieder negativ. Die Gleichungen sind also

$$\left. \begin{aligned} \mu \frac{\partial^2 \xi}{\partial t^2} &= \alpha^2 \frac{\partial^2 \xi}{\partial y^2} - \sum_1^r \left(a_0 \varepsilon_0 \frac{\partial^2 \xi}{\partial y^2} + a_0 f_0 \xi \right) \\ m_1 \frac{\partial^2 x_1}{\partial t^2} &= a_1 \varepsilon_1' \frac{\partial^2 x_1}{\partial y^2} + a_1 \kappa_1 x_1 \\ m_2 \frac{\partial^2 x_2}{\partial t^2} &= a_2 \varepsilon_2' \frac{\partial^2 x_2}{\partial y^2} + a_2 \kappa_2 x_2 \end{aligned} \right\} \quad (252)$$

Die Integration derselben giebt den obigen ganz analogen Gleichungen, zwischen ihren Konstanten bestehen die Beziehungen

$$\left. \begin{aligned} \frac{\mu}{T^2} &= \frac{\alpha^2}{\lambda^2} - \sum_1^r \left(a_\varrho \varepsilon_\varrho \frac{1}{\lambda^2} - a_\varrho \frac{\mathfrak{f}_\varrho}{4\pi^2} \right) \\ \frac{m_\varrho}{T} &= \frac{a_\varrho \varepsilon_\varrho'}{\lambda^2} - \frac{a_\varrho x_\varrho}{4\pi^2} \end{aligned} \right\} \dots \dots \dots (253)$$

und eliminiert man aus ihnen a_ϱ , so kommt:

$$\frac{\mu}{T^2} = \frac{\alpha^2}{\lambda^2} - \sum_1^r \frac{\frac{m_\varrho}{T} \left[\frac{\varepsilon_\varrho}{\lambda^2} - \mathfrak{f}' \right]}{\left[\frac{\varepsilon_\varrho'}{\lambda^2} - x' \right]} \dots \dots \dots (254)$$

indem man wieder $4\pi^2 x' = x$, $4\pi^2 \mathfrak{f}' = \mathfrak{f}$ setzt. Mit Rücksicht auf $\alpha^2 = \mu c^2$, $\lambda = c' T$ wird dieses Resultat:

$$1 = \frac{c^2}{c'^2} - \sum_1^r \frac{m_\varrho}{\mu} \frac{\varepsilon_\varrho - \mathfrak{f}' \lambda^2}{\varepsilon_\varrho' - x' \lambda^2} \dots \dots \dots (255a)$$

Dividiert man Zähler und Nenner mit ε'_ϱ , und addiert zum Bruche $-\frac{\mathfrak{f}'}{x'} + \frac{\mathfrak{f}'}{x'}$, so kann die vorstehende Gleichung auch in der Form geschrieben werden:

$$n^2 - 1 = \sum_1^r \frac{m_\varrho \mathfrak{f}'_\varrho}{\mu x'_\varrho} + \sum_1^r \frac{m_\varrho}{\mu} \frac{\frac{\mathfrak{f}'_\varrho}{x'_\varrho} - \frac{\varepsilon_\varrho}{\varepsilon'_\varrho}}{\frac{x'_\varrho}{\varepsilon'_\varrho} \lambda^2 - 1} \dots \dots \dots (255b)$$

Setzt man endlich $n = n_\infty$ für $\lambda = \infty$, so wird

$$\sum_1^r \frac{m_\varrho \mathfrak{f}'_\varrho}{\mu x'_\varrho} = n_\infty^2 - 1 \dots \dots \dots (256)$$

und definiert man weiter

$$\frac{m_\varrho}{\mu} \left[\frac{\mathfrak{f}'_\varrho}{x'_\varrho} - \frac{\varepsilon_\varrho}{\varepsilon'_\varrho} \right] = D', \quad \frac{\varepsilon'_\varrho}{x'_\varrho} = L^2 \dots \dots \dots (257)$$

so verwandelt sich (255) in

$$n^2 - n_\infty^2 = \sum_1^r \frac{D'}{\frac{\lambda^2}{L^2} - 1} \dots \dots \dots (258)$$

das allgemeinere Dispersionsgesetz, welches bezüglich der Form mit dem Gesetze für einen Absorptionsstreifen allein vollkommen übereinstimmt.

Wir untersuchen noch die Gleichung, welche das Prinzip der Erhaltung der lebendigen Kraft ausdrückt. Nach dem schon früher befolgten Vorgange erhalten wir aus den ursprünglichen Gleichungen die folgende:

$$\mu \xi \frac{\partial^2 \xi}{\partial t^2} + \sum_1^r m x \frac{\partial^2 x}{\partial t^2} = \alpha^2 \xi \frac{\partial^2 \xi}{\partial y^2} - \sum_1^r a \left[\varepsilon \xi \frac{\partial^2 \xi}{\partial y^2} - \varepsilon' x \frac{\partial^2 x}{\partial y^2} + \mathfrak{f} \xi^2 - x x^2 \right] \dots \dots (259a)$$

welcher nach Ersetzung der Differentialquotienten aus den Lösungen (252) entspringt:

$$\frac{\mu \xi^2}{T^2} + \sum_1^r m \frac{x^2}{T^2} = \alpha^2 \frac{\xi^2}{\lambda^2} - \sum_1^r a \left[\varepsilon \frac{\xi^2}{\lambda^2} - \varepsilon' \frac{x^2}{\lambda^2} - \mathfrak{f}' \xi^2 + x' x^2 \right] \dots \dots (259b)$$

Vergleicht man dieses Resultat mit der Gleichung der Kontinuität:

$$\mu \frac{\xi^2}{T^2} + \sum_1^r m \frac{x^2}{T^2} = \mu c^2 \frac{\xi}{\lambda^2} \quad (260)$$

so folgt mit Rücksicht auf den Wert von α

$$\sum_1^r a \left[\varepsilon \frac{\xi^2}{\lambda^2} - \varepsilon \frac{x}{\lambda} - \varepsilon \xi + \kappa' x^2 \right] = 0 \quad (261)$$

Sind die einzelnen optischen Elemente des Mediums von einander ganz unabhängig, also willkürlich aus einfachen Bestandteilen zusammengesetzt, dann erhält man r einfache Gleichungen von der Form

$$\varepsilon_0 - \varepsilon_0 \lambda - (\varepsilon_0' - \kappa_0' \lambda^2) \frac{\mu}{m_0} (n - 1) \quad (262)$$

welche wieder neben der Identität der beiden abgeleiteten Resultate sprechen

Die Dispersionskurve ist in diesem Falle gleich der Summe der r Partialkurven, deren eine wir schon früher untersuchten. Jede einzelne dieser Kurven besitzt einen imaginären Streifen, und hat $n = n_\infty$ zur Asymptote. Ihre Mittelpunkte aber werden zumeist in den unzugänglichen Teilen des Spektrums, im Ultrarot oder Ultraviolett liegen. Wir wollen auch diesen Fall in Fig. (5) graphisch darstellen und interpretieren. Die vertikalen Linien sind die durch die Mittelpunkte der Absorptionsstreifen gezogenen Ordinaten, deren Länge, wie früher durch dasjenige n gegeben ist, für welches die biquadratische Gleichung nur eine Lösung lieferte. Die Horizontale bedeutet die gemeinschaftliche Asymptote für $n = n_\infty$, und die punktierten Linien jenen Zweig der Partialkurven, welcher, wie früher erwähnt, bei der Dispersion des Schwefelkohlenstoffes eine Rolle spielt. Liegen die Mittelpunkte, wie in der Figur, im Ultraviolett, so bewirken diese nur eine geringe Dispersion im sichtbaren Teile des Spektrums und der Haupteinfluss kommt derjenigen Partialkurve zu, welche wie in der Figur bei Violett, in der Nähe des sichtbaren Spektrums den Absorptionsstreifen erzeugt. Damit reduziert sich im Wesentlichen die Dispersionskurve auf die schon vorher behandelte Partialkurve.

d) *Betrachtung des imaginären Teiles der Dispersionskurve* Wir haben gefunden, daß der Brechungsindex innerhalb des Absorptionsstreifens imaginär wird, und es ist daher von Interesse, die physikalische Bedeutung dieser Erscheinung näher zu untersuchen. Setzen wir $n = a + bi$, womit nach (246) auch

$$x = x_1 + x_2 i, \quad \xi = \xi_1 + \xi_2 i, \quad n = a + bi \quad (263)$$

gesetzt werden muß, so folgt aus der Gleichung (260), die wir auch in der Form schreiben können

$$n^2 - 1 = \frac{\sum m x^2}{\mu \xi^2}$$

für komplexe Größen die nachstehende

$$(a + bi)^2 - 1 = \frac{\sum m (x_1 + x_2 i)^2}{\mu (\xi_1 + \xi_2 i)^2} = \frac{M (\gamma_1 + \gamma_2 i)^2}{\mu (\xi_1 + \xi_2 i)^2} = \frac{M}{\mu} \frac{(\gamma_1 + \gamma_2 i) (\xi_1 - \xi_2 i)}{(\xi_1^2 + \xi_2^2)} \quad (264)$$

Trennt man Reelles und Imaginäres, so erhält man

$$\left. \begin{aligned} a^2 - b^2 - 1 &= \frac{M}{\mu} \frac{(\gamma_1^2 - \gamma_2^2)(\xi_1^2 - \xi_2^2) + 4\gamma_1\gamma_2\xi_1\xi_2}{(\xi_1^2 + \xi_2^2)^2} \\ 2ab &= 2 \frac{M}{\mu} \frac{\gamma_1\gamma_2(\xi_1^2 - \xi_2^2) - \xi_1\xi_2(\gamma_1^2 - \gamma_2^2)}{(\xi_1^2 + \xi_2^2)^2} \end{aligned} \right\} \quad (265)$$

und daraus folgt nach einfacher Umformung

$$\left. \begin{aligned} a^2 - b^2 - 1 &= \frac{M}{\mu} \frac{(\chi_1 \xi_1 + \chi_2 \xi_2)^2 - (\chi_2 \xi_1 - \chi_1 \xi_2)^2}{(\xi_1^2 + \xi_2^2)^2} \\ ab &= \frac{M}{\mu} \frac{(\chi_1 \xi_1 + \chi_2 \xi_2)(\chi_2 \xi_1 - \chi_1 \xi_2)}{(\xi_1^2 + \xi_2^2)^2} \end{aligned} \right\} \dots \dots \dots (265b)$$

Um nun den Sinn des Imaginären in den Schwingungen zu ersehen, nehmen wir allgemein die Gleichung irgend einer Schwingung zu

$$(u + vi)e^{(\alpha + \beta i)i} = re^{-\beta}e^{(\alpha + x)i}$$

an, wenn nun r und x reelle Größen bedeuten. Durch Einführung der trigonometrischen Funktionen erhält man, Reelles und Imaginäres trennend:

$$u \cos \alpha - v \sin \alpha = r \cos (\alpha + x)$$

$$u \sin \alpha + v \cos \alpha = r \sin (\alpha + x)$$

und daraus sodann die Gleichung:

$$(u + vi)e^{(\alpha + \beta i)i} = e^{-\beta} \sqrt{u^2 + v^2} e^{i \operatorname{arctg} \frac{u \sin \alpha + v \cos \alpha}{u \cos \alpha - v \sin \alpha}}$$

Das Imaginäre ist also durch Einführung der Phasenverschiebung

$$\operatorname{arctg} \frac{u \sin \alpha + v \cos \alpha}{u \cos \alpha - v \sin \alpha} - \alpha$$

verschwunden. Ebenso wollen wir auch hier verfahren; ist nämlich im Innern des imaginären Streifens die wahre Elongation ξ_0 , so setzen wir

$$\xi_1 = \xi_0 \cos A, \quad \xi_2 = \xi_0 \sin A \quad \dots \dots \dots (266)$$

entsprechend dem jetzt durchgeführten Gedankengange, nach welchem ist

$$u = r \cos x, \quad v = r \sin x.$$

Ebenso wollen wir auch den Schwingungen der Körperteilchen eine gewisse Phasenverschiebung zulegen, und setzen:

$$\chi_1 = \chi_0 \cos D, \quad \chi_2 = \chi_0 \sin D \quad \dots \dots \dots (267)$$

Schreibt man nun noch

$$D - A = \Theta \quad \dots \dots \dots (268)$$

so verwandeln sich die Gleichungen (265b) in die folgenden:

$$\left. \begin{aligned} a^2 - b^2 - 1 &= \frac{M}{\mu} \frac{(\cos A \cos D + \sin A \sin D)^2 - (\sin D \cos A - \cos D \sin A)^2}{\xi_0^4} \chi_0^2 \xi_0^2 \\ ab &= \frac{M}{\mu} \frac{(\cos A \cos D + \sin A \sin D)(\sin D \cos A - \cos D \sin A)}{\xi_0^4} \chi_0^2 \xi_0^2 \end{aligned} \right\} (269)$$

Führt man statt χ wieder x ein, so wird einfach

$$\left. \begin{aligned} a^2 - b^2 - 1 &= \frac{\sum m x_0^2}{\mu \xi_0^2} \cos 2\Theta \\ ab &= \frac{\sum m x_0^2}{\mu \xi_0^2} \sin 2\Theta \end{aligned} \right\} \dots \dots \dots (270)$$

Gleichungen, die nun den reellen und imaginären Bestandteil des Brechungsindex bestimmen.

Allgemeines Dispersionsgesetz. Wir schreiten nun zu der Aufstellung eines Dispersionsgesetzes, welches für ganz beliebige Substanzen gelten soll, und wählen ein Koordinatensystem, dessen xy -Ebene mit der Einfallsebene, und die yz -Ebene mit der Trennungsebene der beiden Medien zusammenfällt. Sind nun C und A die Amplituden, r und ϱ die Elongationen der Körper- und Ätherteilchen, so zerfällt die Gleichung (259a) in die folgenden beiden:

$$\left. \begin{aligned} \mu A \frac{\partial^2 \varrho}{\partial t^2} + \sum m C \frac{\partial^2 r}{\partial t^2} &= \alpha A \left(\frac{\partial^2 \varrho}{\partial x^2} + \frac{\partial^2 \varrho}{\partial y^2} \right) \\ \left[\varepsilon \left(\frac{\partial^2 \varrho}{\partial x^2} + \frac{\partial^2 \varrho}{\partial y^2} \right) + \kappa \varrho \right] A &= \left[\varepsilon \left(\frac{\partial^2 r}{\partial x^2} + \frac{\partial^2 r}{\partial y^2} \right) + \kappa r \right] C \end{aligned} \right\} \quad (271)$$

da wir diesen Zerfall auch bei Ableitung der Gleichung (262) angenommen haben. Als Integrale dieser Gleichungen nehmen wir an

$$\varrho = A e^{2\pi \left(\frac{x \cos \beta + y \sin \beta}{\lambda} - \frac{t}{T} - O \right)}, \quad r = C e^{2\pi \left(\frac{x \cos \beta + y \sin \beta}{\lambda} - \frac{t}{T} - O - 2\vartheta \right)}, \quad (272)$$

Hierbei bedeutet β den zum Einfallswinkel α gehörigen Brechungswinkel, ϑ den Phasenunterschied der Schwingungen von Äther und Korperteilchen, wie wir ihn kurz vorher gefunden haben. Wir haben nun

$$n = \frac{\sin \alpha}{\sin \beta} = \frac{c}{c_1} = \frac{\lambda}{\lambda_1} \quad (273)$$

wobei aber der Allgemeinheit halber n komplex zu nehmen ist. Es ist dann auch

$$n \cos \beta = \sqrt{n^2 - \sin^2 \alpha} = p + qi \quad (274)$$

komplex. Führen wir nun λ ein statt λ_1 , und behalten nur die reellen Teile der trigonometrischen Ausdrücke bei, so können wir statt (272) schreiben

$$\left. \begin{aligned} \varrho &= A e^{\frac{2\pi}{\lambda} qx} \cos 2\pi \left[\frac{px + y \sin \alpha}{\lambda} - \frac{t}{T} - O \right] \\ r &= C e^{\frac{2\pi}{\lambda} qx} \cos 2\pi \left[\frac{px + y \sin \alpha}{\lambda} - \frac{t}{T} - O - 2\vartheta \right] \end{aligned} \right\} \quad (275)$$

Setzt man nun die Kurze halber

$$2\pi \left[\frac{px + y \sin \alpha}{\lambda} - \frac{t}{T} - O \right] = \varphi \quad (276)$$

so verwandelt sich die erste Gleichung von (271) mit Berücksichtigung von (275) und der Beziehung

$$\alpha^2 = \mu c^2 = \mu \frac{\lambda^2}{T^2}$$

in die folgende

$$\mu A^2 \cos \varphi + \sum m C^2 \cos (\varphi - 2\vartheta) = \mu A^2 [(p^2 - q^2 + \sin^2 \alpha) \cos \varphi + 2pq \sin \varphi] \quad (277)$$

Diese Gleichung soll nun für alle Zeiten, und daher auch für alle φ gelten, setzt man demnach die Koeffizienten gleicher φ Funktionen einander gleich, so kommt

$$\left. \begin{aligned} p^2 - q^2 + \sin^2 \alpha - 1 &= \frac{\sum m C^2 \cos 2\vartheta}{\mu A^2} \\ 2pq &= \frac{\sum m C^2 \sin 2\vartheta}{\mu A^2} \end{aligned} \right\} \quad (278)$$

Aus (274) hat man aber

$$p^2 - q^2 + 2pqi = \alpha^2 - b^2 + 2bi - \sin^2 \alpha$$

woraus weiter auch folgt

$$\alpha^2 - b^2 = p^2 - q^2 + \sin^2 \alpha, \quad ab = pq \quad (279)$$

Bezeichnen wir das wirkliche, erst durch die Absorption veränderte Brechungsvermögen mit ν , so ist

$$\nu = \nu \cos \beta, \quad \sin \alpha = \nu \sin \beta, \quad \nu^2 = p^2 + \sin^2 \alpha \quad (280)$$

und berechnet man nun auch aus (279) durch Elimination von q den Wert von p^2 , so erhält man die Gleichung:

$$a^2 - b^2 = p^2 - \frac{a^2 b^2}{p^2} + \sin^2 \alpha$$

aus welcher folgt:

$$\left. \begin{aligned} p^2 &= \frac{1}{2} [a^2 - b^2 - \sin^2 \alpha + \sqrt{(a^2 - b^2 - \sin^2 \alpha)^2 + 4a^2 b^2}] \\ v^2 &= \frac{1}{2} [a^2 - b^2 + \sin^2 \alpha + \sqrt{(a^2 - b^2 - \sin^2 \alpha)^2 + 4a^2 b^2}] \end{aligned} \right\} \quad (281)$$

Setzt man $\alpha = 0$, so folgt $p = v = a$. Es ist also a das physikalische Brechungsverhältnis bei senkrechter Inzidenz. Da nun $pq = ab$ ist, so ist für senkrechte Inzidenz wegen $p = a$ auch $q = b$. Es ist mithin b der Absorptionskoeffizient bei dieser Inzidenz. Aus (279) ergibt sich weiter noch:

$$q = \frac{ab}{p} = \frac{ab}{\sqrt{v^2 - \sin^2 \alpha}} = \frac{ab}{v \cos \beta} \quad (282)$$

Bezeichnet $\delta = \frac{x}{\cos \beta}$ die Dicke der durchlaufenen absorbierenden Schichte, so kann der Absorptionsfaktor von (275) auch geschrieben werden:

$$\frac{2\pi}{\lambda} \delta \frac{ab}{v} \quad (283)$$

Wir führen nun weiter die Gleichungen (275) in die zweite des Systems (271) ein, und setzen auch hier die Koeffizienten von $\cos \varphi$ und $\sin \varphi$ einander gleich. Zunächst erhält man:

$$\begin{aligned} A^2 [\varepsilon(p^2 - q^2 + \sin^2 \alpha) \cos \varphi + 2pq\varepsilon \sin \varphi - \varepsilon' \lambda^2 \cos \varphi] \\ = C^2 [\varepsilon'(p^2 - q^2 + \sin^2 \alpha) \cos (\varphi - 2\vartheta) + 2pq\varepsilon' \sin (\varphi - 2\vartheta) - \varepsilon' \lambda^2 \cos (\varphi - 2\vartheta)] \end{aligned}$$

Führt man hier a und b ein, so folgt nun nach ausgeführter Vergleichung:

$$\begin{aligned} A^2 [\varepsilon(a^2 - b^2) - \varepsilon' \lambda^2] &= C^2 [\varepsilon'(a^2 - b^2) - \varepsilon' \lambda^2] \cos 2\vartheta - 2C^2 \varepsilon' ab \sin 2\vartheta \\ 2A^2 \varepsilon ab &= C^2 [\varepsilon'(a^2 - b^2) - \varepsilon' \lambda^2] \sin 2\vartheta + 2C^2 \varepsilon' ab \cos 2\vartheta \end{aligned} \quad (284a)$$

und hieraus leitet man $\cos 2\vartheta$, $\sin 2\vartheta$ ab. Man findet:

$$\left. \begin{aligned} \cos 2\vartheta &= \frac{A^2 [\varepsilon(a^2 - b^2) - \varepsilon' \lambda^2] [\varepsilon'(a^2 - b^2) - \varepsilon' \lambda^2] + 4\varepsilon \varepsilon' a^2 b^2}{C^2 [\varepsilon'(a^2 - b^2) - \varepsilon' \lambda^2]^2 + 4\varepsilon'^2 a^2 b^2} \\ \sin 2\vartheta &= \frac{A^2 2ab\lambda^2 (\varepsilon' \varepsilon' - \varepsilon \varepsilon')}{C^2 [\varepsilon'(a^2 - b^2) - \varepsilon' \lambda^2]^2 + 4\varepsilon'^2 a^2 b^2} \end{aligned} \right\} \quad (284b)$$

Setzt man auch hier, wie früher

$$\frac{\varepsilon'}{\varepsilon} = L^2, \quad \frac{\varepsilon'}{\varepsilon'} = \frac{\varepsilon}{\varepsilon'} = D' \frac{\mu}{m}$$

so erhält man zunächst, indem $-\frac{\varepsilon}{\varepsilon'} + \frac{\varepsilon}{\varepsilon'}$ zu der ersten Gleichung addiert wird, entsprechend (270):

$$\left. \begin{aligned} a^2 - b^2 - 1 &= \frac{\sum m C^2}{\mu A^2} \cdot \cos 2\vartheta = \sum \frac{m}{\mu} \left\{ \frac{-\left(a^2 - b^2 - \frac{\lambda^2}{L^2}\right) \left(\frac{\varepsilon'}{\varepsilon} - \frac{\varepsilon' \varepsilon}{\varepsilon' \varepsilon'}\right) \lambda^2}{\left[a^2 - b^2 - \frac{\lambda^2}{L^2}\right]^2 + 4a^2 b^2} + \frac{\varepsilon}{\varepsilon'} \right\} \\ 2ab &= \frac{\sum m C^2}{\mu A^2} \cdot \sin 2\vartheta = \sum \frac{m}{\mu} \left\{ \frac{2ab\lambda^2 \left(\frac{\varepsilon'}{\varepsilon} - \frac{\varepsilon \varepsilon'}{\varepsilon' \varepsilon'}\right)}{\left[a^2 - b^2 - \frac{\lambda^2}{L^2}\right]^2 + 4a^2 b^2} \right\} \end{aligned} \right\} \quad (285a)$$

und endlich:

$$\left. \begin{aligned} a^2 - b^2 - 1 &= \sum \left\{ \frac{\varepsilon}{\varepsilon} \frac{m}{\mu} - \frac{\left(a^2 - b^2 - \frac{\lambda^2}{L^2} \right) D \frac{\lambda^2}{L^2}}{\left[a^2 - b^2 - \frac{\lambda^2}{L^2} \right] + 4a^2b^2} \right\} \\ 2ab &= \sum \left[\frac{2abD \frac{\lambda^2}{L^2}}{\left[a^2 - b^2 - \frac{\lambda^2}{L^2} \right] + 4a^2b^2} \right] \end{aligned} \right\} \quad (285b)$$

Setzen wir zur Kontrolle den Brechungskoeffizienten reell, also $b = q = \mathcal{J} = 0$, $n = \nu = a$, $p^2 = n^2 - \sin^2 \alpha$, so geben die Gleichungen (278) und (284b) die schon bekannten Relationen

$$n^2 - 1 = \frac{\sum mC}{\mu A^2} \quad \text{und} \quad \frac{C^2}{A^2} = \frac{\varepsilon a - \mathfrak{F} \lambda^2}{\varepsilon a^2 - \varkappa \lambda^2}$$

c) *Anwendung auf Körper mit nur einer komplexen Zone* Bei Körpern mit nur einem Absorptionsstreifen fällt in den Formeln das Summenzeichen fort, und die a und b lassen sich explizite angeben. Wir führen die folgenden Bezeichnungen ein: für $\lambda = 0$ sei $n = n_0$ und für $\lambda = \infty$ sei $n = n_\infty$. Dann hat man

$$n_0^2 - 1 = \frac{m}{\mu} \frac{\varepsilon}{\varepsilon}, \quad n_\infty^2 - 1 = \frac{m}{\mu} \frac{\mathfrak{F}}{\varkappa} \quad (286)$$

und es sei ferner

$$D = n_\infty^2 - n_0^2 = D n_\infty^2, \quad \lambda_m = n_\infty L \quad (287)$$

dann erhält man aus (285b) durch Elimination der Größen a^2 und b^2

$$\left. \begin{aligned} a^2 - b^2 - 1 &= \frac{1}{2} \left(n_0^2 + \frac{\lambda^2}{L^2} \right) - 1 = n_\infty^2 - 1 - \frac{n_\infty^2}{2} \left(1 + D - \frac{\lambda^2}{\lambda_m^2} \right) \\ 2ab &= \sqrt{n_\infty^2 \frac{\lambda^2}{L^2} - \frac{1}{4} \left(n_0^2 + \frac{\lambda^2}{L^2} \right)^2} = n_\infty^2 \sqrt{D - \frac{1}{4} \left(1 + D - \frac{\lambda^2}{\lambda_m^2} \right)} \end{aligned} \right\} \quad (288)$$

und man hat daher ganz allgemein, da $n^2 - 1 = a^2 - b^2 + 2abn - 1$ ist

$$n^2 - 1 = \frac{1}{2} \left(n_0^2 + \frac{\lambda^2}{L^2} \right) - 1 \pm \sqrt{\frac{1}{4} \left(n_0^2 + \frac{\lambda^2}{L^2} \right)^2 - n_\infty^2 \frac{\lambda^2}{L^2}} \quad (289)$$

Setzt man nach dem Obigen

$$n_0^2 = n_\infty^2 (1 - D)$$

so kommt endlich

$$n^2 = \frac{1}{2} n_\infty^2 \left[1 - D + \frac{\lambda^2}{\lambda_m^2} \right] \pm \sqrt{\frac{1}{4} \left[1 - D + \frac{\lambda^2}{\lambda_m^2} \right]^2 - n_\infty^2 \frac{\lambda^2}{\lambda_m^2}}$$

oder einfacher

$$n = \frac{1}{2} n_\infty \left[\sqrt{\left(1 + \frac{\lambda}{\lambda_m} \right)^2 - D} \pm \sqrt{\left(1 - \frac{\lambda}{\lambda_m} \right)^2 - D} \right] \quad (290)$$

und diese Formel gilt nun für beliebige Körper, also bei normal dispergierenden auch für den ganzen Umfang der Strahlung. Der komplex gewordene Kurventeil ist bei diesen durch die Kurve ν , Gleichung (281), zu vervollständigen, und es ist zu bemerken, daß dieser Kurvenzweig auch vom Einfallswinkel abhängt. Die vollständige Dispersionskurve besteht daher aus zwei, vom Einfallswinkel unabhängigen, getrennten Zweigen, welche durch ein davon abhängiges, bewegliches Kurvenstück mit einander verbunden sind. Die zugehörigen Phasenverschiebungen berechnen sich leicht aus (278). Man erhält nämlich

$$\operatorname{tang} 2\vartheta = \frac{2pq}{p^2 - q^2 + \sin^2 \alpha + 1} = \frac{2ab}{a^2 - b^2 - 1}$$

oder wenn die Werte aus (288) gesetzt werden:

$$\operatorname{tang} 2\vartheta = \frac{n_\infty^2 \sqrt{4D - \left(1 + D - \frac{\lambda^2}{\lambda_m^2}\right)^2}}{2(n_\infty^2 - 1) - n_\infty^2 \left(1 + D - \frac{\lambda^2}{\lambda_m^2}\right)} \quad \dots \quad (291)$$

Da die Größen a und b stets positiv zu nehmen sind, so ist auch $\vartheta = D - A$ positiv, d. h. die Körperteilchen eilen den Ätherteilchen in ihren Schwingungen stets voraus.

Die Kurve (290) ist im Wesentlichen mit der schon untersuchten Dispersionskurve des Schwefelkohlenstoffes identisch.

f) *Dispersionskurven nach Ketteler.* Als allgemeine Formel der Dispersion stellt Ketteler die Gleichung auf:

$$\frac{1}{n^2} = \frac{A}{1 - \kappa l^2} + \frac{B}{l^2 - C} \quad \dots \quad (292)$$

aus der sich mehrere interessante Spezialfälle ableiten lassen, die besonders durch graphische Darstellung sehr anschaulich werden.

1. Es sei $B = C = 0$. Statt der Wellenlänge im brechenden Medium l führen wir die Wellenlänge im Weltäther ein λ , der die Geschwindigkeit 1 entspricht. Dann ist:

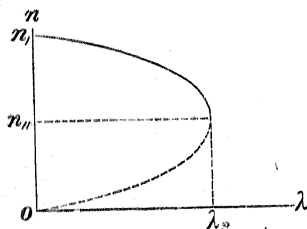
$$\frac{l}{\lambda} = \frac{c}{1} = \frac{1}{n}. \quad \text{Wir setzen weiter in (292):}$$

$$A = \frac{1}{n_1^2}, \quad \frac{4\kappa}{n_1^2} = \frac{1}{\lambda_2^2}, \quad l = \frac{\lambda}{n}$$

und erhalten so:

$$n^2 = n_1^2 \left[1 - \frac{1}{4} \frac{n_1^2 \lambda^2}{n^2 \lambda_2^2} \right], \quad n = \frac{n_1}{2} \left\{ \sqrt{1 + \frac{\lambda}{\lambda_2}} \pm \sqrt{1 - \frac{\lambda}{\lambda_2}} \right\} \quad \dots \quad (293)$$

Fig. 3.

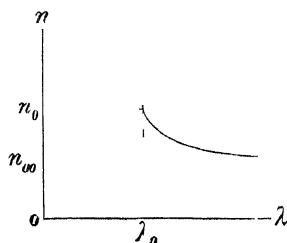


Jeder Wellenlänge entsprechen daher, Fig. 3, stets zwei Brechungsindizes mit Ausnahme von $\lambda = \lambda_2$, wo $n_2 = \frac{n_1}{\sqrt{2}}$ wird. Für größere Wellenlängen als λ_2 wird das Medium für Strahlung undurchsichtig. Im Anfangspunkte der Koordinaten wird $n_0 = 0$ oder n_1 . Diese Dispersionskurve befolgt noch kein bisher untersuchtes Medium; am ehesten vielleicht Glycerin.

2. Es sei $\kappa = 0$, $C = 0$. Dann wird, setzt man wieder $l = \frac{\lambda}{n}$, $A = \frac{2}{n_0^2}$, $B = -\frac{\lambda_0^2}{n_0^4}$:

$$n^4 - 2 \frac{n_0^2 \lambda^2}{\lambda_0^2} n^2 = -\frac{n_0^4 \lambda^2}{\lambda_0^2}, \quad n = \frac{\sqrt{2} n_0}{\sqrt{1 + \frac{\lambda_0}{\lambda} \pm \sqrt{1 - \frac{\lambda_0}{\lambda}}}} \quad \dots \quad (294)$$

Fig 4



Für $\lambda = 0$ ist der Brechungsindex, Fig 4 imaginär, und bleibt so, bis $\lambda = \lambda_0$ wird. Von da ab gehören zu jeder Wellenlänge zwei Indizes. Für $\lambda = \infty$ wird der eine ebenfalls unendlich groß, während der zweite sich dem Werte

$n_\infty = \frac{n_0}{\sqrt{2}}$ asymptotisch nähert. Wie schon Christoffel

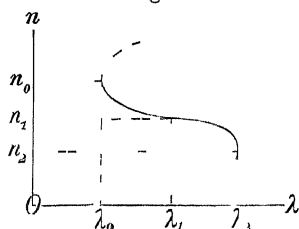
nachwies, der diese Formel zuerst aufstellte, stellt der zweite Zweig der Kurve die Dispersion des Lichtes ziemlich genau dar.

3 Wir setzen $\kappa = 0$, für $l = \infty$ sei $n = n_\infty$, somit $A = \frac{1}{n_\infty^2}$. Es sei weiter $B = -\frac{D}{n} L^2$, $C = L^2(1 - D)$, so erhält man

$$n^2 - n_\infty^2 = \frac{n_\infty^2 D L^2}{l^2 - L^2(1 - D)} \quad (295)$$

was uns auf die schon in Fig 2 diskutierte Kurve führen würde. Hier kann D nur kleiner als 1 sein, denn wäre es gleich 1, so kämen wir auf den unter 2 behandelten Fall, $\kappa = 0$, $C = 0$ zurück.

Fig 5



4 Es sei nun $C = 0$. Man erhält dann, wenn wieder $l = \frac{\lambda}{n}$ gesetzt wird

$$\frac{1}{n^4} - \frac{A}{l^2 - \kappa^2 \lambda^2} = \frac{B}{\lambda^2} \quad (296)$$

welcher Gleichung die in Fig 5 dargestellte Kurve entspricht. Die Grenzwerte, für welche n imaginär wird, liegen im Ultrarot und Ultraviolett.

5 Behält man endlich die vollständige Formel bei, in welcher wir nun $A = \frac{1}{n_1^2}$ setzen, so kommt unter

Beibehaltung der übrigen, in 3 eingeführten Bezeichnungen

$$\frac{1}{n^2} = \frac{1}{n_1^2} \frac{1}{1 - \kappa^2 l^2} - \frac{1}{n^2} \frac{DL}{l^2 - L^2(1 - D)} \quad (297)$$

eine Kurve, die sich von der in 3 behandelten nur durch das Hinzutreten eines neuen Gliedes unterscheidet. Dieses neue Glied setzt den einen Kurvenast für große Wellenlängen fort, und fügt ihm einen neuen Grenzwert für imaginäre Brechungsindizes im Ultrarot zu. Medien, welche dieser Kurve sich anschließen, heißen also imaginäre Indizes für Wellenlängen zwischen λ_0' und λ_0'' , und sind überhaupt undurchsichtig für alle ultraroten Strahlen außerhalb λ_2 . Bei λ_1 besitzt die Kurve, wie die vorher untersuchte, einen Inflexionspunkt. Die hier dargestellte Dispersion befolgen alle bisher untersuchten Stoffe.

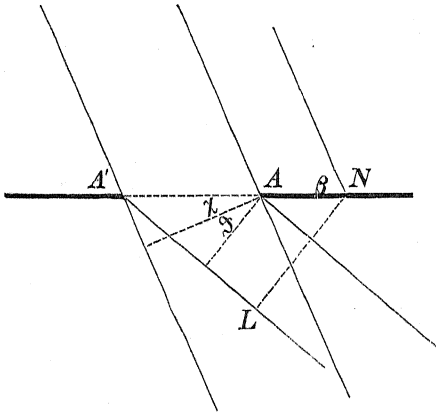
Verallgemeinerungen der hingschriebenen Formeln erhält man — wie wir es schon vorstehend gesehen, durch Vorsetzen eines Summationszeichens

C Diffraction der Strahlung

Die Beobachtung, daß ein sehr schmales Bündel weißen Lichtes an der Kante irgend eines dunklen Körpers vorbeigeführt, nicht nur abgelenkt, sondern auch in

Farben zerlegt werde, ist eine alte. Ebenso ergab sich bald, daß zwei solche Lichtbündel unter sehr kleinem Winkel auf einander projiziert, Zerstreuung des weißen Lichtes in die Farben des Spektrums bewirken. Die Erscheinung, mit dem Namen der Diffraktion oder Beugung des Lichtes belegt, ist für die Spektralanalyse und die Theorie des Lichtes insbesondere von ausgezeichnete Wichtigkeit geworden, und wir werden uns eingehender hiermit zu befassen haben.

Fig. 6.



Es sei zu dem Ende eine schmale Spalte von der Breite γ und der Höhe h gegeben, auf welche unter dem Winkel $90^\circ - \chi$ parallele Strahlen auffallen mögen. Dann ist χ der Winkel, den die auf die Strahlen gezogene Normalebene mit der Spaltebene bildet. Ähnlich sei ϑ der Winkel, den eine zu den gebeugten Strahlen Normale mit der Spaltebene einschließt; derselbe ist dann zugleich der Beugungswinkel. Endlich bezeichne x die Entfernung der Lichtquelle von einem Punkte N der Ebene des Spaltes, und β die Distanz desselben von der Spaltkante A . Teilt man den Spalt in $m+1$ Horizontalstreifen von der Höhe dh , wobei $(m+1)dh = h$, und in $n+1$ Vertikalstreifen, so daß analog $(n+1)d\gamma = \gamma$ werde, so drücken sich die Entfernungen der einzelnen Streifenzentra von der Lichtquelle wie folgt aus:

$$\left. \begin{array}{l} \text{Spaltrand } A: D_A = x - \beta \sin \chi, \text{ Spaltrand } A': D_{A'} = x - (\beta + \gamma) \sin \chi \\ \text{Streifenzentra: } D_r = x - \beta \sin \chi - (r-1)d\gamma \sin \chi - \frac{1}{2}d\gamma \sin \chi, \\ \quad r = 1, 2, \dots (n+1) \text{ von } A \text{ weg gezählt} \end{array} \right\} \quad (298)$$

Die Vibrationsgeschwindigkeit der in diesen Punkten befindlichen Ätherteilchen ist dann gegeben durch:

$$U_r = V \sin 2\pi \left[\frac{t}{\tau} - \frac{x - (\beta + \frac{1}{2}d\gamma + (r-1)d\gamma) \sin \chi}{\lambda} \right] \quad (299)$$

und jeder dieser Punkte ist nach dem Huyghensschen Prinzip, das wir hier nur in seiner einfachsten Fassung benutzen, als neues Wellenzentrum zu betrachten, dessen Entfernung von der Normalebene NL der gebeugten Strahlen auszudrücken ist durch

$$D_r' = \beta \sin \psi + \frac{1}{2}d\gamma \sin \psi + (r-1)d\gamma \sin \psi \quad (300)$$

wobei, da $\chi + 90^\circ + \vartheta + 90^\circ - \psi = 180^\circ$ ist, die Beziehung

$$\psi = \chi + \vartheta \quad (301)$$

stattfindet. Demnach ist die Oszillationsgeschwindigkeit eines gebeugten Strahles in der Ebene NL gegeben durch

$$\left. \begin{array}{l} U_r = V \sin 2\pi \left[\frac{t}{\tau} - \frac{x - (\beta + \frac{1}{2}d\gamma + (r-1)d\gamma) \sin \chi}{\lambda} - \frac{(\beta + \frac{1}{2}d\gamma + (r-1)d\gamma) \sin \psi}{\lambda} \right] \\ = V \sin 2\pi \left[\frac{t}{\tau} - \frac{x}{\lambda} - \frac{(\beta + \frac{1}{2}d\gamma) (\sin \psi - \sin \chi)}{\lambda} - \frac{(r-1)d\gamma (\sin \psi - \sin \chi)}{\lambda} \right] \end{array} \right\} \quad (302)$$

Für ein homogenes Strahlenbündel haben alle Strahlen dasselbe V , während die Phasen eine arithmetische Progression bilden, deren Differenz durch

$$-y = -2\pi \frac{d\gamma(\sin \psi - \sin \gamma)}{\lambda}$$

gegeben ist Soll nun das Verhalten der Schwingung für die ganze Breite des Spaltes in der Ebene LN untersucht werden, so kommt es auf die Summierung der Reihe vor der Form

$$\sin x + \sin(x-y) + \sin(x-2y) + \dots = \frac{\sin \frac{n}{2} y}{\sin \frac{y}{2}} \sin \left(x - \frac{n-1}{2} y \right)$$

an, die wir schon in (63) erledigten Hier ist x ausgedrückt durch

$$x = 2\pi \left[\frac{t}{\tau} - \frac{x}{\lambda} - \frac{(\beta + \frac{1}{2}d\gamma)(\sin \psi - \sin \chi)}{\lambda} \right]$$

Als Resultierende der Schwingungen erhält man daher

$$\sum U_i = V \frac{\sin \left[(n+1)\pi d\gamma \frac{\sin \psi - \sin \chi}{\lambda} \right]}{\sin \left[\pi d\gamma \frac{\sin \psi - \sin \chi}{\lambda} \right]} \sin 2\pi \left\{ \frac{t}{\tau} - \frac{x}{\lambda} - \frac{[\beta + \frac{1}{2}(n+1)d\gamma](\sin \psi - \sin \chi)}{\lambda} \right\} \quad (303)$$

Setzt man wegen der Kleinheit von $d\gamma$ im Nenner des ersten Faktors statt des Sinus den Bogen, und weiter $\gamma = (n+1)d\gamma$, summiert endlich auch über die $m+1$ Horizontalstreifen, so kommt

$$\sum \sum U_i = (m+1)(n+1) V \frac{\sin \left[\pi \gamma \frac{\sin \psi - \sin \chi}{\lambda} \right]}{\pi \gamma \frac{\sin \psi - \sin \chi}{\lambda}} \sin 2\pi \left\{ \frac{t}{\tau} - \frac{x}{\lambda} - \frac{(\beta + \frac{1}{2}\gamma)(\sin \psi - \sin \chi)}{\lambda} \right\} \quad (304)$$

Die Intensität des Strahlenbündels wird sonach an der Stelle der Normalebene der gebeugten Strahlen ausgedrückt, durch

$$I = (m+1)^2 (n+1)^2 V^2 \frac{\sin^2 \left[\pi \gamma \frac{\sin \psi - \sin \chi}{\lambda} \right]}{\left[\pi \gamma \frac{\sin \psi - \sin \chi}{\lambda} \right]^2} \quad (305)$$

Nennt man die Intensität des Strahlenbündels, welches bei senkrechter Inzidenz den Spalt durchdringt, 1, so ist offenbar $\cos \chi$ die Intensität des unter dem Winkel χ einfallenden ungebeugten Strahles Man kann also

$$(m+1)^2 (n+1)^2 V^2 = \cos \chi \quad (306)$$

setzen, wobei höchstens von absoluten konstanten Faktoren abgesehen wurde

Unter den näher zu erörternden Spezialfällen besitzen besonders jene große Wichtigkeit, in welchen entweder die auffallenden oder die gebeugten Strahlen senkrecht zur Spalebene stehen

1 Die auffallenden Strahlen stehen senkrecht zur Spalebene Es ist dann
 $\chi = 0, \psi = \vartheta, \cos \chi = 1$ (307)

mithin die Intensität der gebeugten Strahlen

$$I = \frac{\sin^2 \left[\pi \gamma \frac{\sin \psi}{\lambda} \right]}{\left[\pi \gamma \frac{\sin \psi}{\lambda} \right]^2} \dots \dots \dots (308)$$

Dieser Ausdruck hat die bemerkenswerte Eigenschaft, bei endlich bleibendem Nenner so oft Null zu werden, als das Argument der Sinusfunktion die Bedingung erfüllt:

$$\pi \gamma \frac{\sin \psi}{\lambda} = \pm m n, \quad m = 1, 2, \dots \dots \dots (309)$$

Da $\gamma \sin \psi = A'g$ ist, d. h. den Wegunterschied bezeichnet, welcher zwischen den beiden gebeugten Randstrahlen besteht, so kann man sagen: Die Intensität der gebeugten Strahlen eines homogenen Bündels ist in einer zu den Strahlen normal gelegten Ebene Null, wenn der Gangunterschied der Randstrahlen einer ganzen Anzahl von Wellenlängen gleich ist. Unverändert kann I nur dann bleiben, wenn ψ derart klein ist, daß Bogen und Sinus vertauscht werden dürfen. Dies geschieht aber nur für den nicht gebeugten Strahl. Dagegen erreicht I allemal ein Maximum, wenn der Zähler (308) der Einheit gleich wird, d. h. wenn

$$\gamma \sin \psi = \pm (n + \frac{1}{2}) \lambda, \quad n = 1, 2, \dots \dots \dots (310)$$

Dabei werden aber auch die aufeinanderfolgenden Nenner immer größer, so daß also vom ersten Maximum ab die Maxima immer kleiner, und zwar im Verhältnis der Quadrate der ungeraden Zahlen, kleiner werden.

Ersetzt man also die Normalebene der gebeugten Strahlen durch einen Schirm, so stellt sich auf demselben die folgende Erscheinung dar: Entsprechend den ungebeugten Strahlen entsteht auf dem Schirme seitlich (wenn man von den auch nach der andern Seite hin gebeugten Strahlen ganz absieht, die bei der angenommenen Stellung des Schirmes nicht zugleich erscheinen können) ein Bild des Spaltes von der Intensität des auffallenden Lichtes. Daneben steht für $m=1$ die erste dunkle Stelle, und bei $n=1$ etwas weiter das erste, hellste Maximum. Darauf folgt wieder ein dunkler Zwischenraum und ein etwas schwächeres Maximum usw.

Die Gleichung (309) giebt uns ein einfaches Mittel an die Hand, aus der bekannten Spaltbreite, dem Beugungswinkel und der Ordnungszahl der dunklen Linien, die Wellenlängen des auffallenden Lichtes zu messen.

2. Ist aber der gebeugte Strahl senkrecht zur Spaltebene, also

$$\psi = 0, \quad \vartheta = -\chi \quad \text{und} \quad \sin \vartheta = -\sin \chi \dots \dots \dots (311)$$

so wird die Intensität der gebeugten Strahlen:

$$I = \cos \vartheta \cdot \frac{\sin^2 \left[\pi \gamma \frac{\sin \vartheta}{\lambda} \right]}{\left[\pi \gamma \frac{\sin \vartheta}{\lambda} \right]^2} \dots \dots \dots (312)$$

ganz analog dem gerade behandelten Falle, nur wird die Intensität im allgemeinen geringer ausfallen.

Wir behandeln endlich noch den viel allgemeineren, und auch experimentell ausschließlich angewandten Fall, wo man eine Reihe von kongruenten und gleichweit abstehenden Spalten hat. Unter wiederholter Voraussetzung der Parallelinzidenz der Strahlen kann in den Resultaten der einzelnen Spalten eine Verschiedenheit des Ergebnisses nur durch Gangunterschiede der Strahlen verschiedener Spalten eintreten.

Setzt man Kurzze halber die in den früheren Formeln eingetretene GröÙe

$$\frac{\pi}{\lambda} (\sin \psi - \sin \gamma) = v \quad (313)$$

so kommt als Interferenzschwingung für eine Spalte

$$s_1 = V(m+1)(n+1) \frac{\sin \gamma v}{\gamma v} \sin 2\pi \left[\frac{t}{\epsilon} - \frac{x}{\lambda} - (\beta + \frac{1}{2}\gamma) \frac{v}{\pi} \right] \quad (314)$$

Ist e die Entfernung der einander zugekehrten Spaltränder, die Breite der Spalten wieder γ , so hat man analog für die zweite Spalte

$$\left. \begin{aligned} s_2 &= V(m+1)(n+1) \frac{\sin \gamma v}{\gamma v} \sin 2\pi \left[\frac{t}{\epsilon} - \frac{x}{\lambda} - \beta \frac{v}{\pi} - \gamma \frac{v}{\pi} - e \frac{v}{\pi} - \frac{1}{2}\gamma \frac{v}{\pi} \right] \\ \text{oder} \\ s_2 &= V(m+1)(n+1) \frac{\sin \gamma v}{\gamma v} \sin 2\pi \left[\frac{t}{\epsilon} - \frac{x}{\lambda} - \frac{v}{\pi} (\beta + \frac{1}{2}\gamma) - \frac{v}{\pi} (\gamma + e) \right] \end{aligned} \right\} \quad (315)$$

Setzt man nun

$$2\pi \left[\frac{t}{\epsilon} - \frac{x}{\lambda} - \frac{v}{\pi} (\beta + \frac{1}{2}\gamma) \right] = x, \quad 2\pi \frac{v}{\pi} (\gamma + e) = y$$

so erhält man als Summe der Schwingungen -- von konstanten Faktoren abgesehen -- wieder den Ausdruck

$$\sin(x-y) + \sin(x-2y) + \dots + \sin(x-(n-1)y) = \frac{\sin \frac{n}{2}y}{\sin \frac{1}{2}y} \sin\left(x - \frac{n-1}{2}y\right)$$

Substituiert man die für x und y ungenommenen Werte, und nennt die Anzahl der Spalten r , so kommt

$$S = (m+1)(n+1) V \frac{\sin \gamma v}{\gamma v} \frac{\sin rv(\gamma+e)}{\sin v(\gamma+e)} \sin 2\pi \left[\frac{t}{\epsilon} - \frac{x}{\lambda} - \frac{v}{\pi} \left(\gamma + \frac{r}{2}\gamma + \frac{r-1}{2}e \right) \right] \quad (316)$$

Da bei Erfüllung der Gleichung

$$\gamma v = 0, \text{ oder } \frac{\gamma \pi}{\lambda} (\sin \psi - \sin \gamma) = 0 \quad (317)$$

jedenfalls die Intensität der ganzen Interferenzschwingung zu Null wird, so ersieht man, daß alle, schon bei einer einzigen Spalte entstandenen Minima hier sich wieder ungeändert vorfinden. Dies gilt aber nicht mehr von den Maximis, da einem solchen des Faktors $\sin \gamma v$, gerade ein Minimum des Faktors $\sin rv(\gamma+e)$ entsprechen konnte. Die dem ersten Faktor entsprechenden Grenzwerte der Intensität des gebeugten Lichtes heißen Minima oder Maxima der ersten Klasse, die des zweiten, Minima oder Maxima der zweiten Klasse. Besonders die Maxima der letzteren Klasse sind von großer Wichtigkeit, da die Intensität hier eine sehr große wird. Wird nämlich λ kleiner und Nenner des Faktors $\frac{\sin rv(\gamma+e)}{\sin v(\gamma+e)}$ gleichzeitig Null, so hat die entsprechende Interferenzschwingung r -fache Amplitude und r^2 -fache Intensität, die eines einzelnen Spaltes als Einheit genommen.

Die Maxima der zweiten Klasse erhält man, indem man setzt

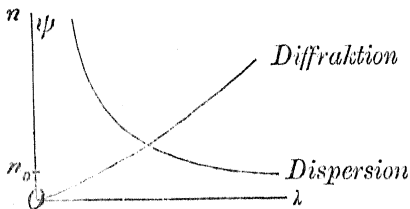
$$\frac{\gamma + e}{\lambda} (\sin \psi - \sin \gamma) = 0, 1, 2 \quad (318)$$

Die Erscheinung stellt sich also analog derjenigen eines einzigen Spaltes dar, nur ist die Mannigfaltigkeit der hellen und dunklen Stellen eine bedeutend größere.

Läßt man nun Licht verschiedener Wellenlänge — etwa weißes Licht — auf das Spaltsystem fallen, so werden die Strahlen, da für jeden der Sinus des Beugungswinkels der Wellenlänge proportional ist, getrennt, in ein Spektrum entwickelt. Fehlt oder überwiegt in der Strahlung ursprünglich eine Schwingungsart, so fehlt oder überwiegt sie natürlich auch in dem Beugungsspektrum. Bei der Mehrheit der Lösungen der Gleichung (318) erkennt man leicht, daß eine ganze Reihe aufeinanderfolgender, — und immer mehr und mehr auseinander gezogener Spektra entsteht, die je nach dem Werte von m — Spektra erster, zweiter.. Ordnung genannt werden, wobei das ungebeugte und daher auch nicht getrennte Spaltbild als Spektrum nullter Ordnung aufgefaßt wird. Diese Spektra werden sich natürlich bald überlagern.

Vergleicht man nun die Spektra, wie sie durch Beugung und Dispersion entstehen, so wird man bald erhebliche Unterschiede finden. Hier ist (wenigstens bei normaler Dispersion) die langwellige Partie des Spektrums sehr gedrängt, die violette sehr in die Länge gezogen, dort haben wir (bei kleinen Beugungswinkeln wenigstens) eine der Wellenlänge fast genau proportionale Ablenkung. Brechung lenkt Rot am wenigsten, Diffraction Violett am wenigsten ab. Und was das Wichtigste ist: während die Dispersion nur durch hypothetische Annahmen analytisch darstellbar ist, und von der Beschaffenheit des Stoffes abhängige Konstanten — die sich nur durch Beobachtungen rechnend ermitteln lassen — berücksichtigen muß, sind wir hier ganz frei von der Natur der Materie, und brauchen bloß die Zahl der Spalten auf der Längeneinheit zu kennen. Gehen näm-

Fig. 7.



lich n Spalten auf die Längeneinheit, so ist $\gamma + e = \frac{1}{n}$, eine Größe, die sich völlig scharf ermitteln läßt. Außerdem braucht man nur den Beugungswinkel ϑ des Strahles im Spektrum von der Ordnung m zu kennen, um bei senkrecht auffallendem Lichte sofort die Wellenlänge aus der einfachen Gleichung bestimmen zu können:

$$\lambda = \frac{1}{n} \cdot \frac{\sin \psi}{m} \dots \dots \dots (319)$$

D. Polarisation der Strahlung.

Wir haben schon zum öfteren gefunden, daß die Strahlung eines beliebigen Körpers im allgemeinen nach der Durchschnittskurve eines mit der Zeit veränderlichen elliptischen Cylinders und einer ebenso veränderlichen Ebene polarisiert sei. Dieses Element der Schwingung erleidet aber eine bislang noch nicht erwähnte Veränderung, wenn sie von der Grenzfläche irgend eines andern Mediums reflektiert oder an demselben gebrochen wird. Die diesbezüglichen, und für die Theorie des Lichtes von enormer Wichtigkeit bleibenden Untersuchungen rühren von Fresnel her, nach dessen Vorgang wir sie ebenfalls behandeln wollen.

Unsere bisherigen Schwingungsgleichungen ergaben in ihren Integralen die Komponenten der Verschiebungen nach drei aufeinander senkrechten Axen, und es war daraus zu schließen, daß die Strahlung aus longitudinalen und transversalen Schwingungen bestehe. Die Interferenz- und Beugungserscheinungen sind für beide Arten der Ätherbewegung gültig und erbringen somit keine Entscheidung darüber, ob beide Arten der

während q unverändert bleibt, da der einfallende Strahl mit dem gebrochenen in einer Ebene liegt. Für den gebrochenen Strahl hat man also als Ausdruck der lebendigen Kraft:

$$L'' = p'' q q'' \frac{\pi^2 c^2}{\tau^2} \lambda'' \dots \dots \dots (324)$$

wo c die durch Brechung veränderte Amplitude, λ'' die Wellenlänge des gebrochenen Strahles bezeichnet.

Nach dem Äquivalenzgesetze muß nun die Summe der lebendigen Kraft des reflektierten und gebrochenen Strahles gleich sein der des ursprünglichen; dies gibt also

$$L = L' + L'' \dots \dots \dots (325a)$$

$$p q \lambda a^2 = p q \lambda b^2 + p'' q'' \lambda'' c^2 \dots \dots \dots (325b)$$

Da diese Gleichung zur Bestimmung der Größen b und c nicht ausreicht, so muß man sich noch nach anderen Bestimmungsgleichungen umsehen. Ein Analogon zu der hier betrachteten Erscheinung ergibt sich aber in der That in der Behandlung von Schwingungen einer aus mehreren Stücken zusammengesetzten Saite. An der Berührungsstelle der verschiedenen Saitensubstanzen muß nämlich die Kontinuitätsbedingung gleicher Elongation stattfinden, sowie die Bedingung kontinuierlichen Überganges der die einzelnen Saitenelemente sollicitierenden Kräfte erfüllt sein. Wären nämlich zwischen an benachbarten Elementen angreifenden Kräften endliche Unterschiede vorhanden, so würde ein unendlich kleines Massenelement durch eine endliche Kraft bewegt, mithin mit unendlich großer Geschwindigkeit begabt erscheinen.

Von dieser Analogie ausgehend, gelangt man zu den Grenzbedingungen:

$$\sigma + \sigma' = \sigma'' \dots \dots \dots (326a)$$

welche, da sie für alle Zeiten gelten müssen, die σ aber die Form haben;

$$\sigma = a \sin 2\pi \frac{t}{\tau}, \quad \sigma' = b \sin 2\pi \frac{t}{\tau}, \quad \sigma'' = c \sin 2\pi \frac{t}{\tau}$$

in die folgende übergeht:

$$a + b = c \dots \dots \dots (326b)$$

Wäre also auch von vornherein keine Annahme über die Konstanz von τ , der Schwingungsperiode, in den verschiedenen Medien gemacht worden, die hingeschriebene Kontinuitätsbedingung hätte sie nach sich gezogen.

Über das Verhältnis der Dichtigkeit des Äthers in den beiden Medien $\frac{\rho''}{\rho}$, das wir noch benötigen, giebt es keine direkten Erfahrungen; Fresnel nimmt daher an, daß wie bei den Schwingungen gespannter Saiten, auch hier das Quadrat der Fortpflanzungsgeschwindigkeit gleich sei dem Quotienten aus Spannung und Dichte. Besteht aber die unter der Spannung P stehende Saite aus zwei Stücken, so ist in diesen die Geschwindigkeit:

$$v^2 = \frac{P}{\rho}, \quad v''^2 = \frac{P}{\rho''} \dots \dots \dots (327a)$$

Nimmt man also auch die Spannung des Äthers konstant an, so erhält man die Gleichung:

$$\frac{\rho''}{\rho} = \frac{v^2}{v''^2} \dots \dots \dots (327b)$$

Nun ist aber

$$\frac{v''}{v} = \frac{\lambda''}{\lambda} = \frac{\sin \beta}{\sin \alpha} \dots \dots \dots (328)$$

und so erhält man aus (325) unter Berücksichtigung von (323) die Gleichung der Intensitätsäquivalenz

$$a^2 - b^2 = c^2 \frac{\sin \beta \cos \beta \sin \alpha}{\sin \alpha \cos \alpha \sin \beta} \quad (329)$$

Man hat also zur Bestimmung der beiden Amplituden b und c die Gleichungen

$$\left. \begin{aligned} (a^2 - b^2) \cos \alpha \sin \beta &= c^2 \sin \alpha \cos \beta \\ a + b &= c \\ (a - b) \cos \alpha \sin \beta &= c \sin \alpha \cos \beta \end{aligned} \right\} \quad (330)$$

worm die letzte durch die Division der beiden ersten entsteht

Multipliziert man die mittlere mit $\sin \alpha \cos \beta$ und subtrahiert von ihr die letzte, so kommt

$$\begin{aligned} (a + b) \sin \alpha \cos \beta - (a - b) \cos \alpha \sin \beta &= 0 \\ a \sin(\alpha - \beta) + b \sin(\alpha + \beta) &= 0 \end{aligned}$$

und mithin

$$\frac{b}{a} = - \frac{\sin(\alpha - \beta)}{\sin(\alpha + \beta)} \quad (331)$$

Schreibt man in der letzten Gleichung (330) an Stelle von b $c - a$, so kommt, wenn man sogleich ordnet

$$2a \cos \alpha \sin \beta = c \sin(\alpha + \beta)$$

oder

$$\frac{c}{a} = 2 \frac{\cos \alpha \sin \beta}{\sin(\alpha + \beta)} \quad (332)$$

Man sieht hieraus, daß die Richtungen der einfallenden und gebrochenen Amplituden stets dieselben sind, daß aber bei der Reflexion eine Phasenverschiebung von einer halben Wellenlänge eintreten muß, wenn $\alpha > \beta$ ist, das ist, wenn das reflektierende Medium das optisch dichtere ist

Für sehr geringe Einfallswinkel, wo bereits Sinus und Bogen vertauscht werden darf, erhält man unter Berücksichtigung der Formel

$$\alpha = n\beta \quad (333)$$

die einfachen Gleichungen

$$\frac{b}{a} = - \frac{n-1}{n+1}, \quad \frac{c}{a} = \frac{2}{n+1} \quad (334)$$

b) *Schwingungen in der Einfallsebene* Das soeben behandelte Problem bei welchem die Schwingungen des eintretenden Strahles senkrecht auf die Einfallsebene stattfinden, ist ein spezieller Fall eines allgemeineren Problems, bei welchem die Winkel der Schwingungsrichtungen mit der die verschiedenen Medien trennenden Ebene die Werte α' für den einfallenden und reflektierten, den Wert β für den gebrochenen Strahl besitzen. Wir behandeln sogleich diesen ganz allgemeinen Fall, als dessen Anwendung sich dann auch die Formeln für Schwingungen in der Einfallsebene ergeben werden

Die Komponenten der einzelnen Schwingungen haben also in dieser Trennungsebene die Amplituden $a \cos \alpha$, $b \cos \alpha'$, $c \cos \beta$, und daher verwandelt sich das System (330) in das folgende

$$\left. \begin{aligned} (a^2 - b^2) \cos \alpha \sin \beta &= c^2 \sin \alpha \cos \beta \\ (a + b) \cos \alpha' &= c \cos \beta \\ (a - b) \frac{\cos \alpha \sin \beta}{\cos \alpha} &= c \frac{\sin \alpha \cos \beta}{\cos \beta} \end{aligned} \right\} \quad (335)$$

Die beiden letzteren Gleichungen ergeben durch einfache Substitution:

$$(a-b) \cos \alpha \sin \beta \cos^2 \beta' = (a+b) \sin \alpha \cos \beta \cos^2 \alpha'$$

woraus dann folgt:

$$\frac{b}{a} = \frac{\cos \alpha \sin \beta \cos^2 \beta' - \sin \alpha \cos \beta \cos^2 \alpha'}{\sin \alpha \cos \beta \cos^2 \alpha' + \cos \alpha \sin \beta \cos^2 \beta'} \quad \dots \quad (336)$$

und ähnlich

$$\frac{c}{a} = \frac{2 \cos \alpha \sin \beta \cos \alpha' \cos \beta'}{\sin \alpha \cos \beta \cos^2 \alpha' + \cos \alpha \sin \beta \cos^2 \beta'} \quad \dots \quad (337)$$

Aus diesen allgemeinen Formeln ergeben sich leicht die Spezialfälle; hat man wie vorhin Schwingungen senkrecht zur Einfallsebene, so wird $\alpha' = \beta' = 0$, woraus die Formeln (331, 332) entspringen.

Finden dagegen die Schwingungen in der Einfallsebene statt, so wird

$$\alpha' = \alpha, \beta' = \beta \quad \dots \quad (338)$$

und man erhält in diesem Falle:

$$\frac{b}{a} = \frac{\sin \beta \cos \beta - \sin \alpha \cos \alpha}{\sin \alpha \cos \alpha + \sin \beta \cos \beta}$$

$$\frac{c}{a} = \frac{2 \cos \alpha \sin \beta}{\sin \alpha \cos \alpha + \sin \beta \cos \beta}$$

welche Formeln auch so geschrieben werden können:

$$\frac{b}{a} = -\frac{\operatorname{tg}(\alpha - \beta)}{\operatorname{tg}(\alpha + \beta)} \quad \dots \quad (339)$$

$$\frac{c}{a} = \frac{4 \cos \alpha \sin \beta}{\sin 2\alpha + \sin 2\beta} \quad \dots \quad (340)$$

Es findet also auch in diesem Falle eine Phasenverschiebung von einer halben Wellenlänge statt, wenn die Reflexion von einem optisch dichteren Medium bewirkt wird.

c) *Schwingungen zur Einfallsebene beliebig geneigt.* Bildet endlich, um einen etwas allgemeineren Fall zu haben, die Schwingungsebene der einfallenden Strahlen den Winkel δ mit der Einfallsebene, so kann man die Amplituden in zwei Komponenten $a \cos \delta$ und $a \sin \delta$ zerlegen, deren erstere in die Einfallsebene, die zweite senkrecht auf diese Ebene fällt. Man hat dadurch:

$$\left. \begin{aligned} \frac{b}{a} &= -\frac{\sin(\alpha - \beta)}{\sin(\alpha + \beta)} \sin \delta - \frac{\operatorname{tg}(\alpha - \beta)}{\operatorname{tg}(\alpha + \beta)} \cos \delta = b' + b'' \\ \frac{c}{a} &= \frac{2 \cos \alpha \sin \beta}{\sin(\alpha + \beta) \cos(\alpha - \beta)} \sin \delta + \frac{2 \cos \alpha \sin \beta}{\sin(\alpha + \beta)} = c'' + c' \end{aligned} \right\} \quad \dots \quad (341)$$

wo b' , c' (b'' , c'') die Schwingungskomponenten senkrecht (parallel) zur Einfallsebene bedeuten.

d) Ist der Strahl überhaupt nicht polarisiert, so nimmt der Faktor $\sin \delta$, $\cos \delta$ alle möglichen Werte von 0 bis 1 gleich wahrscheinlich und gleich häufig an, und man hat für diesen Fall:

$$\left. \begin{aligned} \frac{b}{a} &= -\frac{1}{2} \frac{\sin(\alpha - \beta)}{\sin(\alpha + \beta)} - \frac{1}{2} \frac{\operatorname{tg}(\alpha - \beta)}{\operatorname{tg}(\alpha + \beta)} = b_1' + b_1'' \\ \frac{c}{a} &= \frac{1}{2} \frac{2 \sin \beta \cos \alpha}{\sin(\alpha + \beta) \cos(\alpha - \beta)} + \frac{1}{2} \frac{2 \cos \alpha \sin \beta}{\sin(\alpha + \beta)} = c_1'' + c_1' \end{aligned} \right\} \quad \dots \quad (342)$$

wo die Abkürzungen den früheren entsprechend gewählt sind.

Will man die Intensitäten des Lichtes kennen so braucht man nur die lebendige Kraft der Schwingungen zu bilden, also für gleiche Wellenlängen die Ausdrücke mb^2 , $m c$ oder auch a , b , $\frac{m}{n} c^2$. Nun ist aber nach dem früheren

$$\frac{m}{n} = \frac{p q q}{p q q} = \frac{\sin \alpha \cos \beta}{\cos \alpha \sin \beta}$$

und daher werden die Intensitäten des einfallenden, reflektierten und gebrochenen Strahles in den vier hier untersuchten Fällen

$$\left. \begin{array}{l} \text{Schwingungen senkrecht zur Einfallsebene} \\ a, \quad a \frac{\sin (\alpha - \beta)}{\sin (\alpha + \beta)} \quad a \frac{\sin 2\alpha \sin 2\beta}{\sin (\alpha + \beta)} \\ \text{Schwingungen in der Einfallsebene} \\ a \quad a \frac{\operatorname{tg} (\alpha - \beta)}{\operatorname{tg} (\alpha + \beta)} \quad a \frac{\sin 2\alpha \sin 2\beta}{\sin (\alpha + \beta) \cos (\alpha - \beta)} \\ \text{Schwingungen zur Einfallsebene um } \delta \text{ geneigt} \\ a', \quad b' \quad b' \quad (c' \quad c') \frac{\sin \alpha \cos \beta}{\cos \alpha \sin \beta} \\ \text{Unpolarisierte Schwingungen} \\ a, \quad b_1 \quad b_1 \quad (c_1 \quad c_1') \frac{\sin \alpha \cos \beta}{\cos \alpha \sin \beta} \end{array} \right\} \quad (341)$$

wo die angedeuteten Intensitäten nach den Formeln (341, 342) schon in dem mitgeteilten Schema mitenthalten sind

Setzt man $\alpha + \beta = 90^\circ$, oder unter Zulassenahme des Brechungsgesetzes

$$\operatorname{tg} \alpha = n \quad (344)$$

wo nun dieses α der Polarisationswinkel genannt wird, so erhalten wir einige Spezialfälle von höchstem Interesse. Wir sehen zunächst, daß bei diesem Einfallswinkel senkrecht zur Einfallsebene schwingendes Licht bezüglich seiner Polarisation nicht geändert wird, daß dagegen Licht, welches in der Einfallsebene schwingt, vollkommen ausgelöscht wird. Unpolarisiertes Licht wird teilweise polarisiert, so daß die Schwingungen nach der Reflexion senkrecht zur Einfallsebene stattfinden. Dies läßt sich so beweisen. Der Unterschied $b_1' - b_1^2$ ist offenbar der Überschuss des Lichtes, welches senkrecht, über das, welches parallel der Einfallsebene schwingt, also die Menge des im reflektierten Lichte vorhandenen senkrecht zur Einfallsebene schwingenden Lichtes. Es ist nun

$$b_1' - b_1^2 = \frac{1}{2} \frac{\sin (\alpha - \beta)}{\sin (\alpha + \beta)} - \frac{1}{2} \frac{\operatorname{tg} (\alpha - \beta)}{\operatorname{tg} (\alpha + \beta)} = \frac{1}{2} \frac{\sin (\alpha - \beta)}{\sin (\alpha + \beta)} \left| 1 - \frac{\cos (\alpha + \beta)}{\cos (\alpha - \beta)} \right|$$

Es ist nun immer

$$\cos (\alpha + \beta) < \cos (\alpha - \beta)$$

mithin auch

$$1 - \frac{\cos (\alpha + \beta)}{\cos (\alpha - \beta)} > 0$$

und demzufolge auch

$$b_1'^2 - b_1^2 > 0 \text{ oder } b_1' > b_1$$

womit das Gesagte erwiesen ist

e) Ganz analog zeigt man, daß gewöhnliches Licht auch durch Brechung teilweise polarisiert wird. Es ist dabei

$$(c_1''^2 - c_1'^2) \frac{\sin \alpha \cos \beta}{\cos \alpha \sin \beta}$$

die Menge des im durchgehenden Lichte parallel der Einfallsebene schwingenden Lichtes. Durch Substitution der für c_1'' und c_1' gefundenen Werte kommt:

$$\begin{aligned} (c_1''^2 - c_1'^2) \frac{\sin \alpha \cos \beta}{\cos \alpha \sin \beta} &= \frac{\sin \alpha \cos \beta}{\cos \alpha \sin \beta} \left[\frac{\cos^2 \alpha \sin^2 \beta}{\sin^2(\alpha + \beta) \cos^2(\alpha - \beta)} - \frac{\cos^2 \alpha \sin^2 \beta}{\sin^2(\alpha - \beta)} \right] \\ &= \frac{\sin \alpha \cos \alpha \sin \beta \cos \beta}{\sin^2(\alpha + \beta) \cos^2(\alpha - \beta)} [1 - \cos^2(\alpha - \beta)] \\ &= \frac{\sin^2(\alpha - \beta)}{\sin^2(\alpha + \beta)} \left[1 - \frac{\cos^2(\alpha + \beta)}{\cos^2(\alpha - \beta)} \right]. \end{aligned}$$

Daraus folgt aber ebenso wie früher

$$c_1''^2 > c_1'^2$$

d. h. die Komponente der Intensität des Lichtes, welches parallel zur Einfallsebene schwingt, ist größer, als die der Intensität des senkrecht zur Einfallsebene schwingenden Lichtes.

Nicht unwichtig ist endlich auch die Bemerkung, daß durch Brechung sowohl als durch Reflexion eine Drehung der Polarisationssebene stattfindet. Polarisationssebene nennen wir kurzhin die zur Schwingungsebene Normale. Bezeichnet ϱ den Winkel, den die Schwingungsebene des reflektierten Strahles mit der Einfallsebene bildet, so ist

$$\cot \varrho = \frac{b''}{b'} = \frac{\operatorname{tg}(\alpha - \beta) \sin(\alpha + \beta)}{\operatorname{tg}(\alpha + \beta) \sin(\alpha - \beta)} \cot \delta = \frac{\cos(\alpha + \beta)}{\cos(\alpha - \beta)} \cot \delta \quad \dots \quad (345)$$

Für den gebrochenen Strahl hat man, wenn wieder ϱ_1 der Winkel zwischen der Einfallsebene und der Schwingungsrichtung des gebrochenen Strahles bedeutet:

$$\cot \varrho_1 = \frac{c_1''}{c_1'} = \frac{1}{\cos(\alpha - \beta)} \operatorname{tg} \delta \quad \dots \quad (346a)$$

Läßt man nacheinander mehrere Brechungen, etwa n eintreten, so findet man:

$$\cot \varrho_n = \frac{1}{\cos^n(\alpha - \beta)} \operatorname{tg} \delta \quad \dots \quad (346b)$$

Ist α von Null verschieden, so nähert sich bei unendlich wachsendem n , $\cot \varrho_n$ der Grenze ∞ , ϱ_n also selbst wird Null, d. h. durch oft wiederholte Brechungen wird das Licht immer vollständiger polarisiert, trotzdem es, wie man sieht, für Brechung keinen

Polarisationswinkel giebt. Bei Reflexion dagegen giebt $\alpha + \beta = 90^\circ$ schon $\varrho = \frac{\pi}{2}$; also einmalige Polarisation unter dem Polarisationswinkel $\alpha = \operatorname{arctang} n$ bewirkt schon vollständig geradlinige Schwingung des Lichtes.

E. Doppelbrechung der Strahlung.

Bisher haben wir die Lichtschwingungen nur in solchen Medien untersucht, welche nach allen Seiten hin gleiche Elastizität besaßen. Lassen wir diese Voraussetzung fallen, so werden Schwingungen entstehen, welche nach den verschiedenen Richtungen der geänderten Elastizität im allgemeinen verschiedene Fortpflanzungs-

geschwindigkeiten besitzen müssen, die sich also nach Maßgabe der Richtung und Zahl der verschiedenen Elastizitätskräfte teilen müssen

Da uns eine vollständige Theorie der doppelten Brechung, welche wir nur in der Theorie der spektralanalytischen Instrumente benutzen werden, zu weit führen würde, müssen wir uns hier darauf beschränken die Verschiedenheit der Elastizität in gewissen Medien darzuthun, was wir, Steffens¹ Gedankengang folgend, hier unternehmen wollen

a) Denkt man sich einen Punkt eines optischen Mediums nach allen möglichen Richtungen soweit verschoben, daß der Arbeitsaufwand während der Verschiebung konstant bleibt so erfüllen die neuen Punkte des Mediums eine krumme Fläche, welche man die Fläche gleicher Arbeit nennen kann

Diese ist offenbar eine Kugeloberfläche, wenn die Kraft, welche zur Verschiebung verbraucht wird, von der Richtung der Verschiebung unabhängig ist, sie ist eine Fläche zweiten Grades, wenn diese vereinfachende Voraussetzung nicht stattfindet

Setzt man, wie in der Theorie der Schwingungen immer, die Kraft der Verschiebung ξ , η , ζ proportional, so werden die nach den drei Axen der Koordinaten geschätzten Kraftkomponenten

$$\left. \begin{aligned} X &= a\xi + a'\eta + a''\zeta \\ Y &= b\xi + b'\eta + b''\zeta \\ Z &= c\xi + c'\eta + c''\zeta \end{aligned} \right\} \quad (347)$$

Ist nun die Verschiebung eine geradlinige, so wird die zu leistende Arbeit nur zur Überwindung derjenigen durch die Verschiebung entstehenden Kraftkomponente aufgewendet welche in die Richtung der Verschiebung σ fällt. Da diese mit den Koordinatenachsen Winkel bildet, deren Kosinusse $\frac{\xi}{\sigma}$, $\frac{\eta}{\sigma}$, $\frac{\zeta}{\sigma}$ sind, so ist jene Komponente

$$X \frac{\xi}{\sigma} + Y \frac{\eta}{\sigma} + Z \frac{\zeta}{\sigma}$$

Die während der ganzen Verschiebung von $\sigma=0$ bis $\sigma=\sigma$ aufgewandte Kraft ist daher durch den Flächeninhalt des Dreiecks gegeben, dessen Basis die Verschiebung σ , dessen Höhe die gegebene Kraftkomponente ist. Man hat also

$$\begin{aligned} \mathfrak{A} &= - \left(X \frac{\xi}{\sigma} + Y \frac{\eta}{\sigma} + Z \frac{\zeta}{\sigma} \right) \\ &= - \left(\frac{1}{2} a\xi + \frac{1}{2} b'\eta + \frac{1}{2} c''\zeta + \frac{b+c}{2} \eta\zeta + \frac{a'+c}{2} \xi\zeta + \frac{a'+b}{2} \xi\eta \right) \end{aligned} \quad (348)$$

wenn \mathfrak{A} die bei der Verschiebung σ von den Kräften des Systems gethane Arbeit darstellt, welche der zur Bewerkstelligung dieser Verschiebung notwendigen der absoluten Größe nach gleich, dem Zeichen nach aber entgegengesetzt ist. Da wir das optische Medium als solches voraussetzen, dessen Kräfte nur von den gegenseitigen Entfernungen abhängen, so ist darauf das Prinzip der Erhaltung der lebendigen Kraft anwendbar, was zur Folge hat, daß die Arbeit dieselbe bleibt, welchen Weg auch der verschiebbare Punkt zwischen den festgegebenen Endpunkten durchläuft. Die Formel (348) gilt also für beliebig gestaltete aber unendlich kleine Verschiebungen

¹ Theorie der doppelten Brechung, Sitzber. d. k. Akad. d. Wiss. Wien Bd. I 1864

Erteilt man dem Punkte eine andere Verschiebung σ' , die sich von σ nur dadurch unterscheidet, daß ihre Projektion auf die Abszissenaxe die Projektion von σ auf dieselbe Axe um die kleine GröÙe $\mathcal{A}\xi$ überragt, so hat man in (348) an Stelle von ξ zu setzen $\xi + \mathcal{A}\xi$, während η und ζ dieselben bleiben. Vernachlässigt man sodann das Quadrat von $\mathcal{A}\xi$, so wird:

$$\mathfrak{A}' = - \left(\frac{1}{2} a \xi^2 + a \xi \mathcal{A}\xi + \frac{1}{2} b' \eta^2 + \frac{1}{2} c'' \zeta^2 + \frac{b'' + c'}{2} \eta \zeta + \frac{a'' + c}{2} \xi \zeta + \frac{a'' + c}{2} \zeta \mathcal{A}\xi \right. \\ \left. + \frac{a' + b}{2} \xi \eta + \frac{a' + b}{2} \eta \mathcal{A}\xi \right) = \mathfrak{A} - \left(a \xi + \frac{a' + b}{2} \eta + \frac{a'' + c}{2} \zeta \right) \cdot \mathcal{A}\xi \quad \dots \quad (349)$$

Da es aber derselben Arbeit bedürfte, um den Punkt aus der Gleichgewichtslage zuerst nach σ , sodann um das der x -Axe parallele Stück $\mathcal{A}\xi$ zu verschieben, wodurch man ebenfalls in den Endpunkt von σ' gelangte, so ist letztere kleine Verschiebung, welche mit der Arbeitsleistung $-X\mathcal{A}\xi$ nur in der Richtung der x -Axe verbunden ist, zugleich die einzige Arbeitsleistung:

$$\mathfrak{A}' = \mathfrak{A} - X\mathcal{A}\xi \quad \dots \quad (350)$$

welche naturgemäß mit \mathfrak{A}' gleich sein muß. Man erhält durch Vergleichung von (349) und (350):

$$X = a\xi + \frac{a' + b}{2} \eta + \frac{a'' + c}{2} \zeta \quad \dots \quad (351)$$

oder mit Rücksicht auf (347):

$$a' = b, \quad a'' = c \quad \dots \quad (352a)$$

Zu diesen zwei Gleichungen findet man noch eine dritte

$$b'' = c' \quad \dots \quad (352b)$$

wenn man dem Punkte eine Verschiebung σ'' oder σ''' erteilt, welche sich von σ dadurch unterscheiden, daß die Projektion derselben auf die drei Koordinatenaxen bezüglich

$$\xi, \eta + \mathcal{A}\eta, \zeta \quad \text{und} \quad \xi, \eta, \zeta + \mathcal{A}\zeta$$

sind, und dann auf ähnliche Weise die zu diesen Verschiebungen nötigen Arbeiten bestimmt wie in dem früheren Falle:

Nach den Bestimmungen der drei Konstanten a' , a'' und b'' geht die Gleichung (348) über in die folgende:

$$\mathfrak{A} = - \left(\frac{1}{2} a \xi^2 + \frac{1}{2} b' \eta^2 + \frac{1}{2} c'' \zeta^2 + c' \eta \zeta + c \xi \zeta + b \xi \eta \right) \quad \dots \quad (353)$$

welche als die Bedingung aufgefaßt werden kann, welcher die Projektionen der Verschiebung σ genügen müssen, wenn diese stets mit derselben Arbeit erfolgen soll. Diese Bedingung stellt geometrisch eine Mittelpunktsfläche zweiter Ordnung dar, mit dem Mittelpunkte in der Gleichgewichtslage. Sie kann weiter nur eine geschlossene Fläche sein, da es keine Richtungen geben soll, in welchen eine Verschiebung bis ins Unendliche mit einem Aufwande einer beliebig kleinen Arbeit erfolgen könnte. Diese Fläche stellt also ein Ellipsoid dar, welches das Ellipsoid der gleichen Arbeit heißen soll.

Wir haben somit folgenden Satz:

I. Um jeden Punkt eines optischen Mediums läßt sich ein Ellipsoid konstruieren von der Beschaffenheit, daß eine Verschiebung dieses Punktes bis zu irgend einer Stelle der Oberfläche des Ellipsoides immer mit demselben Aufwande von Arbeit gemacht werden kann. Dieses Ellipsoid heißt das Ellipsoid der gleichen Arbeit.

Aus der Bedeutung dieses Ellipsoides als einer Fläche gleicher Arbeit folgt unmittelbar, daß jede Verschiebung in der Oberfläche des Ellipsoides ohne Aufwand, natürlich auch ohne Gewinn von Arbeit bewerkstelligt werden kann. Daraus folgt, daß

auf den in die Oberfläche geschobenen Punkt keine tangentiale Kraft wirkt. Somit haben wir die zwei Sätze

II Durch eine Verschiebung in der Richtung des Radiusvektors des Ellipsoids wird eine Kraft geweckt, die mit der Normale des Ellipsoids gleiche Richtung hat

III Es giebt drei aufeinander senkrechte Richtungen, nämlich die der Axen des Ellipsoids, für welche die Richtungen der Verschiebung und der durch diese geweckten Kraft zusammenfallen, sie heißen Elastizitätsaxen, die nach ihnen wirkenden Elastizitäten die Hauptelastizitäten

Die Lage des Ellipsoids gleicher Arbeit, sowie die Größe seiner Axen für eine und dieselbe Arbeit wird im allgemeinen sich ändern von Punkt zu Punkt des Systems. Ist aber dieses ein homogenes, was wir weiterhin voraussetzen, befinden sich also alle Punkte unter gleichen Verhältnissen, so bleibt auch das Ellipsoid für alle Punkte gleich der Größe und Orientierung nach. Die Axen derselben heißen dann Elastizitätsaxen des optischen Mediums.

Beziehen wir nun das Ellipsoid auf Koordinaten, die seinen Axen parallel laufen, so werden in der Gleichung (353) die ξ , η , ζ in Produkten zu je zweien enthaltenen Glieder wegfallen, also die von der Lage der Koordinatenaxen abhängigen Größen b , c , c Null werden. Ersetzen wir die für das neue Axensystem geltenden Größen a , b , c durch $-a^2$, $-b^2$, $-c^2$, so geht die angeführte Gleichung über in

$$2\mathfrak{A} = a\xi + b^2\eta + c\zeta \quad (354)$$

und die Gleichung (347) in

$$X = -a\xi, \quad Y = b\eta, \quad Z = -c\zeta \quad (355)$$

Den absoluten Wert der auf die Einheit der Verschiebung reduzierten Kraft nennen wir Elastizität. Die Komponenten dieser sind daher

$$a \frac{\xi}{\sigma}, \quad b \frac{\eta}{\sigma}, \quad c \frac{\zeta}{\sigma}$$

Bildet σ mit den Koordinatenaxen Winkel, deren Kosinuse f , g , h sind, so ist

$$f = \frac{\xi}{\sigma}, \quad g = \frac{\eta}{\sigma}, \quad h = \frac{\zeta}{\sigma} \quad (356)$$

und dann werden die drei Komponenten der durch die Verschiebung σ geweckten Elastizität

$$a f, \quad b^2 g, \quad c h \quad (357)$$

und diese Elastizität selber, welche wir die totale nennen und mit T bezeichnen wollen wird bestimmt sein durch die Gleichung

$$T = a^2 f + b^4 g + c^2 h \quad (358)$$

Geschieht die Verschiebung parallel zu einer der Axen x , y , z , so wird die Totalelastizität bezuglich a^2 , b^2 , c^2 . Diese Größen bezeichnen also die Hauptelastizitäten eines Mediums, und bestimmen die durch jede beliebige Verschiebung geweckte Elastizität

Von besonderer Wichtigkeit ist die Komponente der Totalelastizität, welche in die Richtung der Verschiebung fällt. Sie soll parallele Elastizität heißen und mit P bezeichnet werden. Man findet sie, wenn man T mit dem Kosinus des Winkels multipliziert, den T mit σ einschließt, oder wenn man jede der Komponenten (357) auf die Richtung von σ projiziert, und die drei Projektionen addiert. Es ist somit

$$P = a^2 f^2 + b^2 g^2 + h^2 c^2$$

oder wegen der Gleichung (356) und (354):

$$P = \frac{2\mathfrak{A}}{\sigma^2} \quad \dots \quad (359)$$

Da σ ein Radiusvektor des Ellipsoides gleicher Arbeit ist, so werden totale und parallele Elastizität identisch, wenn die Verschiebung in eine der Halbaxen des Ellipsoides fällt. Man hat demnach die Sätze:

IV. Jede der drei Hauptelastizitäten ist gleich der doppelten Arbeit, für welche das Ellipsoid konstruiert ist, dividiert durch das Quadrat der zugehörigen Halbaxe des Ellipsoides.

V. Durch die Richtungen und Größen der Hauptelastizitäten ist die durch jede beliebige Verschiebung geweckte Elastizität vollkommen bestimmt.

VI. Die durch eine Verschiebung geweckte parallele Elastizität ist gleich der doppelten Arbeit, für welche das Ellipsoid konstruiert ist, dividiert durch das Quadrat des mit der gemachten Verschiebung zusammenfallenden Radiusvektors des Ellipsoides.

Durch diese sechs Sätze ist die erste Aufgabe der Theorie, die Gesetze der Verteilung der Elastizität um einen Punkt herum, festgestellt. Die weitere Aufgabe besteht nun darin, aus der gegebenen Elastizitätsverteilung die Gesetze der Polarisierung und der Fortpflanzung des Lichtes abzuleiten.

b) Nimmt man Planwellen an, setzt also voraus, daß in jedem Punkte einer unendlichen durch das Medium gelegten Ebene zur selben Zeit eine und dieselbe Verschiebung existiere, so kann die Fortpflanzung dieser Verschiebung nur in einer zur Wellenebene senkrechten Richtung stattfinden, und die Geschwindigkeit derselben kann nur abhängen von der Richtung der Fortpflanzung und der Richtung der Verschiebung. Um das Gesetz dieser Abhängigkeit zu finden, denken wir uns um die Gleichgewichtslage eines Punktes in der Wellenebene das Ellipsoid der gleichen Arbeit konstruiert, welches von der Ebene selbst in einer Ellipse geschnitten wird. Die vorhandene Verschiebung bildet einen Radiusvektor des Ellipsoides und der Schnittellipse. Die totale durch die Verschiebung geweckte Elastizität steht normal zum Ellipsoide in jenem Punkte, in welchem dieses vom Radiusvektor getroffen wird. Diese totale Elastizität zerlegen wir in zwei Komponenten, eine, welche in die Wellenebene fällt und eine darauf senkrechte. Diese letztere soll die normale Elastizität heißen. Sie sucht Bewegungen in der zur Wellenebene senkrechten Richtung, also longitudinale Schwingungen hervorzubringen, und da wir mit Fresnel annehmen, daß der Äther longitudinaler Schwingungen nicht fähig ist, oder wenn sie vorhanden wären, sie nicht als Licht empfindbar sind, dieses daher auch nicht modifizieren, so lassen wir die Wirkung der Normalelastizität außer acht.

Die in die Wellenebene fallende Komponente der Elastizität hat die Richtung der Normalen in jenem Punkte der Schnittellipse, in welchem diese von der Verschiebung getroffen wird; sie fällt also nur für zwei Richtungen der Verschiebung mit dieser zusammen. Diese Richtungen sind die der Axen der Schnittellipse. Hat die Verschiebung eine dieser beiden Richtungen, so wird sie auch während ihrer Fortpflanzung ihre Richtung beibehalten, da keine Kraft vorhanden ist, welche dieselbe zu ändern streben würde. Diese beiden Schwingungen sollen deshalb der Erhaltung fähige, stabile heißen.

Gilt nun die übliche Gleichung für die Fortpflanzungsgeschwindigkeit des Strahles, in welcher die Elastizität hier durch die Parallelelastizität ersetzt werden muß, so gilt für die Schwingungen der beiden stabilen Richtungen nach (359) die Gleichung:

$$c_1 = \frac{1}{\sigma_1} \sqrt{\frac{2\eta_1}{d}}, \quad c_2 = \frac{1}{\sigma_2} \sqrt{\frac{2\eta_2}{d}} \quad (360)$$

wo σ_1 und σ_2 die beiden Halbachsen der Ellipse, d die Dichtigkeit des optischen Mediums bedeuten. Die beiden Fortpflanzungsgeschwindigkeiten sind also verschieden, und erhalten ihren kleinsten und größten Wert, je nachdem sie in die Richtung der großen oder kleinen Axe der Ellipse fallen.

Hat über die Verschiebung in der Wellenebene eine andere Richtung als welcher die Eigenschaft der Stabilität zukommt, so teilt sie sich in zwei der Fortpflanzungsfähige Komponenten, und da diese mit ungleichen Geschwindigkeiten fortgepflanzt werden, so teilt sich die Welle entzwei, die gegeneinander senkrecht gerichtete Schwingungen enthalten, deren zugeordnete Strahlen also senkrecht gegeneinander polarisiert sind.

Es giebt nun zwei Lagen der Wellenebene, für welche jede in ihr enthaltene Schwingung eine stabile ist, es sind dies jene Lagen, in welchen die Wellenebene das Ellipsoid der gleichen Arbeit in Kreisen schneidet. Im Kreise ist der Radiusvektor immer auch Normale, in diesem Falle ist in der Wellenebene keine andere Komponente der Elastizität vorhanden, als die der Verschiebung parallel und diese hat für alle Verschiebungsrichtungen in dieser Ebene einen und denselben Wert. Eine so gelegene Planwelle pflanzt sich daher in dem Medium ohne Teilung fort, die Richtungen dieser einfachen Fortpflanzung heißen optische Axen des Systems.

Die Ebenen welche das Ellipsoid in Kreisen schneiden, gehen durch die mittlere Axe des Ellipsoides, die optischen Axen liegen daher in der Ebene der größten und kleinsten Axe des Ellipsoides, also in der Ebene der kleinsten und größten Hauptelastizität des Mediums. Ihre Lage gegen die Axen der beiden letzteren Elastizitäten ist leicht zu bestimmen. Der diese beiden Axen enthaltende Schnitt ist eine Ellipse. Jene zwei Durchmesser dieser Ellipse, welche gleich der mittleren Axe des Ellipsoides sind, geben die Tracen der Ebenen, welche das Ellipsoid in Kreisen schneiden. Die zu diesen Durchmessern senkrechten geben die Richtungen der optischen Axen. Der eine Winkel zwischen diesen wird von der Axe der kleinsten, der andere Winkel von der Axe der größten Elastizität halbiert.

Diese Ergebnisse lassen sich in folgende Sätze zusammenfassen.

VII. Für jede Wellenebene giebt es zwei aufeinander senkrecht stehende Richtungen, für welche keine seitliche in die Wellenebene fallende Komponente der Elastizität vorhanden ist. Es sind dies die Richtungen der Axen jener Ellipse, in welcher die Wellenebene das Ellipsoid gleicher Arbeit schneidet. Schwingungen von diesen beiden Richtungen erhalten sich während der Fortpflanzung, sie heißen deshalb stabile.

VIII. Die Fortpflanzungsgeschwindigkeit einer Planwelle mit Schwingungen von stabiler Richtung ist der Quadratwurzel aus der zu den Schwingungen parallelen Elastizität direkt, somit der zugehörigen Axe der Ellipse, in der sie das Ellipsoid gleicher Arbeit schneidet, verkehrt proportional.

IX. Jede Planwelle, welche Schwingungen von einer nicht stabilen Richtung enthält, teilt sich in zwei, von denen eine die zur ersten, die andere die zur zweiten stabilen Richtung parallelen Komponenten der Schwingungen aufnimmt. Beide Wellen pflanzen sich fort mit Geschwindigkeiten, die zu diesen Schwingungsrichtungen gehören.

X. Es giebt zwei Lagen für eine Planwelle, in welcher jede in ihr enthaltene Schwingungsrichtung eine stabile ist. Es sind dies jene Lagen, in welchen die Wellen-

ebene das Ellipsoid gleicher Arbeit in Kreisen schneidet. Es giebt also zwei Richtungen, nach denen eine Planwelle mit beliebigen Schwingungen sich ohne Teilung fortpflanzt; sie heißen optische Axen und liegen in der Ebene der größten und kleinsten Axe des Ellipsoides; ihre Winkel werden von diesen zwei Axen halbiert.

An diese für den allgemeinen Fall, daß die drei Axen des Ellipsoides gleicher Arbeit sämtlich verschieden sind, geführten Betrachtungen läßt sich nun noch die Behandlung der zwei speziellen Fälle anknüpfen, in welchen entweder zwei, oder alle drei Axen gleich werden. Sind zwei der Axen gleich, was durch einen symmetrischen Bau des Mediums um die dritte Axe bedingt wird, so schneidet nur mehr eine zu dieser Axe senkrechte Ebene das Ellipsoid in einem Kreise; diese ist daher auch die einzige optische Axe des Mediums. Dem Radius dieses Kreisschnittes ist aber eine Axe jeder vorkommenden Schnittellipse gleich, nämlich die zur optischen Axe senkrechte. Die solche Schwingungen enthaltende Welle pflanzt sich daher nach allen Richtungen mit der gleichen Geschwindigkeit fort; es giebt in einem einaxigen Medium eine ordentliche Welle, während es eine solche in einem zweiaxigen Medium nicht giebt.

Ist endlich das Medium symmetrisch nach allen Richtungen, so geht das Ellipsoid in eine Kugelfläche gleicher Arbeit über. Jede beliebige Richtung ist eine optische Axe, das Medium ist ein einfach brechendes.

Da diese Lage der optischen Axen gegen die Axen der Elastizität schon durch das oben Gesagte bestimmt ist, gehen wir gleich zur Ableitung jener wichtigen Gleichung über, welche die Fortpflanzungsgeschwindigkeit einer Welle in ihrer Abhängigkeit von der Fortpflanzungsrichtung giebt. Die Auffindung dieser ist eigentlich nur die Lösung einer geometrischen Aufgabe, die Axen der Ellipse, in welcher eine Ebene ein Ellipsoid central schneidet, darzustellen durch die Axen des Ellipsoides und die Richtungskosinusse der Normale zur schneidenden Ebene.

Die Richtung der Schwingungen in einer Planwelle sei gegeben durch die Kosinusse f, g, h , wie oben, die Richtung der Normale zu dieser Planwelle durch die Kosinusse l, m, n . Die durch σ geweckte Elastizität zerlegen wir in die normale, die parallele und in eine zu letzterer senkrechte, in die Wellenebene fallende laterale Komponente. Die Normale heiße N , mit den den Axen parallelen Komponenten Nl, Nm, Nn . Die parallele Komponente ist P , und kann nach dem obigen, wenn sie einer stabilen Richtung angehört, ersetzt werden durch das Quadrat der Fortpflanzungsgeschwindigkeit v multipliziert mit der Dichte. Nehmen wir die letztere als Einheit, so sind die zu den Koordinatenaxen parallelen Komponenten von P : v^2f, v^2g, v^2h . Hat aber σ eine stabile Richtung, so giebt es keine laterale Komponente, und folglich sind die Komponenten der Totalelastizität parallel den Axen a^2f, b^2g, c^2h gegeben durch die Gleichungen:

$$\left. \begin{aligned} a^2f &= v^2f + Nl \\ b^2g &= v^2g + Nm \\ c^2h &= v^2h + Nn \end{aligned} \right\} \dots \dots \dots (361)$$

Berechnet man daraus f, g, h , multipliziert sie mit l, m, n und addiert, so folgt mit Rücksicht auf den transversalen Charakter der Schwingung:

$$\frac{l^2}{a^2 - v^2} + \frac{m^2}{b^2 - v^2} + \frac{n^2}{c^2 - v^2} = 0 \dots \dots \dots (362)$$

und dies ist die gesuchte Relation.

Pflanzt sich das Licht in einem Medium von einem Punkte aus nach allen möglichen Richtungen fort, so heist der geometrische Ort aller jener Punkte, bis zu

welchen ein bestimmter Bewegungszustand in einer gegebenen Zeit übertragen worden ist, die Wellenfläche, wohl auch die Elementarwellenfläche des Mediums. Die Radienvektoren derselben sind die Strahlen.

Man gewinnt die Gleichung dieser Fläche, indem man sie als Umhüllungsfläche aller möglichen vom Ursprunge der Bewegung ausgegangenen Planwellen betrachtet. Nimmt man die Zeit, durch welche die Bewegung sich fortgepflanzt hat zur Einheit, so ist die Gleichung einer solchen Planwelle, unter x, y, z die laufenden Koordinaten verstanden

$$lx + my + nz = v \quad (363)$$

wobei l, m, n die Richtungskosinusse der Normale zur Planwelle bedeuten, v aber durch (362) gegeben ist. Die Gleichungen zweier benachbarter Planwellen sind dann, wenn l und m die independenten Variablen bedeuten

$$\begin{aligned} x + z \frac{dn}{dl} &= \frac{dv}{dl} + \frac{dv}{dn} \frac{dn}{dl} \\ y + z \frac{dn}{dm} &= \frac{dv}{dm} + \frac{dv}{dn} \frac{dn}{dm} \end{aligned}$$

Aus der Gleichung

$$l^2 + m^2 + n^2 = 1$$

folgen

$$\frac{dn}{dl} = -\frac{l}{n}, \quad \frac{dn}{dm} = -\frac{m}{n}$$

so daß man folgende drei Gleichungen hat

$$\left. \begin{aligned} x - \frac{dv}{dl} &= \frac{l}{n} \left(z - \frac{dv}{dn} \right) \\ y - \frac{dv}{dm} &= \frac{m}{n} \left(z - \frac{dv}{dn} \right) \\ z - \frac{dv}{dn} &= \frac{n}{n} \left(z - \frac{dv}{dn} \right) \end{aligned} \right\} \quad (364)$$

Aus der Gleichung (362) erhält man weiter

$$\left. \begin{aligned} \frac{dv}{dl} &= -\frac{N}{v} \frac{l}{a^2 - v^2} \\ \frac{dv}{dm} &= -\frac{N}{v} \frac{m}{b^2 - v^2} \\ \frac{dv}{dn} &= -\frac{N^2}{v} \frac{n}{c^2 - v^2} \end{aligned} \right\} \quad (365)$$

worin N wie früher die Normalelastizität bedeutet, und $\frac{1}{N}$ für

$$\frac{l^2}{(a^2 - v^2)^2} + \frac{m^2}{(b^2 - v^2)^2} + \frac{n^2}{(c^2 - v^2)^2}$$

gesetzt ist, welcher Wert für das reziproke Quadrat der Normalelastizität durch Quadrierung und Summation der Gleichungen (365) gewonnen wird.

Multipliziert man die Gleichungen (365) nach der Reihe mit l, m, n und addiert sie, so hat man wegen (362)

$$l \frac{dv}{dl} + m \frac{dv}{dm} + n \frac{dv}{dn} = 0$$

und mit Hilfe dieser Gleichung geben die Werte von x, y, z in (364), wenn sie mit l, m, n multipliziert und dann addiert werden:

$$lx + my + nz = v = \frac{1}{n} \left(z - \frac{dv}{dn} \right)$$

somit kann man statt der Gleichungen (364) die folgenden schreiben:

$$\left. \begin{aligned} x &= lv + \frac{dv}{dl} = lv - \frac{N^2 l}{v(a^2 - v^2)} = lv - \frac{Nf}{v} \\ y &= mv - \frac{Ng}{v} \\ z &= nv - \frac{Nh}{v} \end{aligned} \right\} \dots \dots \dots (366)$$

worin die in der letzten Reihe stehenden Werte mit Hilfe der Gleichungen (361) gewonnen sind.

Multipliziert man diese Gleichungen der Reihe nach mit $a^2 f, b^2 g, c^2 h$ und addiert darauf, so kommt

$$a^2 f x + b^2 g y + c^2 h z = N v - \frac{N}{v} v^2 = 0 \dots \dots \dots (367)$$

weil

$$\begin{aligned} N &= a^2 f l + b^2 g m + c^2 h n \\ v^2 &= a^2 f^2 + b^2 g^2 + c^2 h^2 \end{aligned}$$

ist. $a^2 f, b^2 g, c^2 h$ sind proportional den Richtungskosinussen der Totalelastizität, x, y, z proportional den des Radiusvektors, und somit besagt die hingeschriebene Gleichung: Der Radiusvektor der Wellenfläche steht senkrecht auf der Richtung der Totalelastizität, welche durch die Schwingungen geweckt wird, die sich längs des Radiusvektors fortpflanzen.

Ferner folgt noch aus den Gleichungen (366), daß der Radiusvektor mit der Totalelastizität und der Schwingung in einer Ebene liegt. Denn sind f_1, g_1, h_1 die Richtungen dieser, f_2, g_2, h_2 die der zweiten stabilen und zur ersten senkrechten Schwingung, x_1, y_1, z_1, v_1, N_1 die der ersten $x_2 \dots N_2$ die der zweiten Richtung entsprechenden Werte von $x \dots N$, so wird aus (366), falls man sie auf die erste Schwingung anwendet und mit f_2, g_2, h_2 multipliziert:

$$x_1 f_2 + y_1 g_2 + z_1 h_2 = v_1 (l f_2 + m g_2 + n h_2) - \frac{N_1}{v_1} (f_1 f_2 + g_1 g_2 + h_1 h_2) = 0$$

womit der ausgesprochene Satz bewiesen ist.

Eben diese Gleichungen (366) liefern auch noch den Wert des Radiusvektors r , indem sie geben:

$$r^2 = x^2 + y^2 + z^2 = v^2 + \frac{N^2}{v^2} \dots \dots \dots (368)$$

woraus man

$$\frac{N^2}{v} = (r^2 - v^2) v$$

erhält. Substituiert man dies in die Gleichungen (366), so wird deren erste

$$x = lv - \frac{lv(r^2 - v^2)}{a^2 - v^2} = lv \frac{a^2 - r^2}{a^2 - v^2} = \frac{fv}{N} (a^2 - r^2) \dots \dots \dots (369)$$

und analog auch die übrigen. Statt der Gleichungen (366) kann man also die folgenden setzen:

$$\frac{x}{a^2 - r^2} = \frac{v}{N} f, \quad \frac{y}{b^2 - r^2} = \frac{v}{N} g, \quad \frac{z}{c^2 - r^2} = \frac{v}{N} h$$

Multipliziert man dieselben resp mit $a^2 x$, $b^2 y$, $c^2 z$ und summiert sie, so erhält man wegen (367)

$$\frac{a^2 x^2}{a^2 - r^2} + \frac{b^2 y^2}{b^2 - r^2} + \frac{c^2 z^2}{c^2 - r^2} = 0 \quad (370)$$

die Gleichung der Wellenfläche

Man kann ihr noch eine andere Gestalt erteilen, wenn man aus (369)

$$\frac{x(a^2 - v^2)}{a^2 - r^2} = lv, \quad \frac{y(b^2 - v^2)}{b^2 - r^2} = mv, \quad \frac{z(c^2 - v^2)}{c^2 - r^2} = nv$$

nimmt, sie der Reihe nach mit x , y , z multipliziert und dann summiert. Mit Hilfe der Gleichung (363) und der vorangehenden Wellenflächengleichung erhält man so

$$\frac{x^2}{a^2 - r^2} + \frac{y^2}{b^2 - r^2} + \frac{z^2}{c^2 - r^2} + 1 = 0 \quad (371)$$

als zweite Gleichungsform der Wellenfläche

Bemerkenswert ist das in den vorhergehenden Entwicklungen zum Vorschein gekommene Resultat, daß die Normalelastizität, welche bei der Fortpflanzung von Planwellen gar keine Rolle spielt, bei der Fortpflanzung von Elementarwellen eine Bedeutung gewinnt, indem die Fortpflanzungsrichtung der Schwingungen von bestimmter Lage durch die Richtung der Totalelastizität, die sie wecken, bestimmt ist. Die Geschwindigkeit, mit der die Schwingung in dieser Richtung fortgepflanzt wird, ist v . Nun ist in (368) v^2 die der Schwingungsrichtung parallele Komponente der Elastizität, bezeichnet man mit φ den spitzen Winkel, den sie mit der Richtung der Totalelastizität T bildet, so ist

$$v = T \cos \varphi, \quad N = T \sin \varphi \quad (372)$$

und somit

$$r^2 = -\frac{T'}{\cos \varphi} \quad (373)$$

Die Fortpflanzungsgeschwindigkeit langs des Radiusvektors ist somit gleich der Quadratwurzel aus dem Quotienten der Totalelastizität und dem Kosinus des Winkels, den die Schwingungsrichtung mit der Richtung der Totalelastizität bildet. Dieses Resultat ist auffallend, insofern die die Fortpflanzungsgeschwindigkeit bestimmende Elastizität größer ist, als die überhaupt entwickelte, wenn nämlich an dem Satze, daß die Fortpflanzungsgeschwindigkeit der Quadratwurzel aus einer Elastizität gleich sei, festgehalten wird auch für den Fall einer freien Fortpflanzung nach allen Seiten.

Das hier zu Grunde gelegte Ellipsoid, aus dem sich die Grundgesetze der Doppelbrechung mit solcher Leichtigkeit ergaben, ist schon von Cauchy unter dem Namen des Polarisationsellipsoides in die Lichttheorie eingeführt, und ließe sich auch aus unseren allgemeinen Schwingungsgleichungen leicht entwickeln. Doch ist die Benutzung des Polarisationsellipsoides wesentlich anderer Art, als die des Ellipsoides gleicher Arbeit. Ersteres diene nur als geometrisches Hilfsmittel, durch welches die Gesetze der Doppelbrechung dargestellt werden können. Das Ellipsoid der gleichen Arbeit dient aber zur Erklärung dieser Gesetze, zu ihrer Begründung durch mechanische Prinzipien.

Das Verhalten von optisch ein- und zweiaxigen Medien im polarisierten und gewöhnlichen Lichte darf wohl insoweit, als wir dies bei der Besprechung der Instrumente

nötig haben werden, als bekannt vorausgesetzt werden. Wo es auf mathematische Entwicklungen ankommt, sollen diese stets an der betreffenden Stelle abgeleitet werden. Ein näheres und allgemeineres Eingehen auf den Gegenstand würde uns jedoch hier zu weit von unserem Ziele ablenken.

5. Das Dopplersche Prinzip.

Bisher haben wir stets vorausgesetzt, daß die Schwingungsquelle und der Beobachter gegeneinander in relativer Ruhe seien. Wir wollen nun diese Voraussetzung, die in der Anwendung der Spektralanalyse auf Astrophysik nur in den seltensten Fällen eingehalten ist, fallen lassen, und nun die Veränderungen der Schwingungen untersuchen, welche durch Bewegung des Beobachters und der Schwingungsquelle hervorgerufen werden. Wir setzen dabei voraus, daß das Medium homogen und amorph sei, und wenn auch nicht absolut ruhig, doch nur als Ganzes in Bewegung begriffen sei, so daß also die einzelnen Punkte desselben keine Verschiebungen erleiden. Bei der Ableitung dieser Erscheinungen halten wir uns ganz an die Entwicklungen von Br. Roland Eötvös¹.

1. Bestimmung der Wellenlänge.

Eine Schwingungsquelle Q in diesem Medium möge isochrone Oszillationen ausführen nach dem Gesetze

$$U = Af(t) \dots \dots \dots (374)$$

wo U die Oszillationsgeschwindigkeit zur Zeit t ist, A die Maximalgeschwindigkeit, also die Geschwindigkeitsamplitude, und $f(t)$ eine in der Periode T periodische Funktion der Zeit bedeutet.

Der Punkt Q möge nun in gleichförmiger, geradliniger Bewegung begriffen sein, deren Geschwindigkeit gegen die ruhend gedachten Punkte des Mediums g sei. Zerlegen wir nun die Schwingung des Punktes in kontinuierlich folgende unendlich kleine Perioden, also in einzelne Stöße, so werden diese einzeln im Medium sich nach Kugeloberflächen ausdehnen. Indem wir nun den Einfluß der fortschreitenden Bewegung selbst auf die Schwingungen als unendlich klein vernachlässigen, ersehen wir, daß der Einfluß der Bewegung nur darin besteht, daß die einzelnen Stöße stets von andern Punkten des Raumes ausgehen. Ein jeder Stoß wird also zum Punkte P des Mediums, wenn dieser im Augenblicke des Stosses um δ von Q entfernt war, nach der Zeitdauer $\frac{\delta}{v}$ gelangen, wenn v die Fortpflanzungsgeschwindigkeit der schwingenden Bewegung bedeutet. Umgekehrt ging der Stoß, welcher P zur Zeit t trifft, bereits um $t - \frac{\delta}{v}$ von Q aus, und daher ist die Oszillationsgeschwindigkeit in P :

$$u = \alpha f\left(t - \frac{\delta}{v}\right) \dots \dots \dots (375)$$

wo α die noch unbestimmte Geschwindigkeitsamplitude bezeichnet. Wir haben nun vor allem zu untersuchen, wie δ von der Zeit abhängt.

¹ Vorgelegt der Ungar. Akad. d. Wissensch. 1874, Juni 15.

Spricht man von der Fortpflanzung der Schwingungen bei bewegter Lichtquelle, so hat man die Entfernung des Punktes von der Lichtquelle entschieden in zwei verschiedenen Momenten zu kennen, zuerst im Momente t , zu welchem wir die Geschwindigkeit u suchen, dann in dem Momente, als die zur Zeit t nach P gelangende Welle von der Lichtquelle an das Medium abgegeben wurde. Um Mißverständnissen vorzubeugen, nennen wir die erste Entfernung die momentane und bezeichnen sie mit D die zweite, die aktive Entfernung und bezeichnen sie, wie bereits geschehen, mit δ .

Ist nun c die Geschwindigkeitskomponente von q in der Richtung QP , so hat man

$$\delta - \frac{\delta}{v} c = D \quad (376)$$

Ebenso leicht ersieht man, daß

$$D = D_0 - ct$$

wenn D_0 die momentane Entfernung zur Zeit 0 bedeutet. Aus beiden Gleichungen findet man

$$\delta = \frac{v}{v-c} (D_0 - ct) \quad (377)$$

und nach der Einföhrung dieses Wertes in (375)

$$u = af\left(\frac{v}{v-c} t - \frac{D_0}{v-c}\right) \quad (378)$$

Da aber die Funktion $f(t)$ in der Periode T periodisch sein sollte, so muß sie gleiche Werte besitzen, wenn zwischen zwei Zeitpunkten die Dauer

$$T' = \frac{v-c}{v} T \quad (379)$$

liegt. Es ist also T' die Schwingungsdauer des Punktes P . Die Formel (378) zeigt weiter auch, daß die Funktion f in zwei Punkten der Geraden QP gleiche Werte besitzt, wenn dieselben um

$$\lambda' = (v-c)T' \quad (380)$$

von einander abliegen. Es ist mithin λ' die Wellenlänge langs der Geraden QP .

Man sieht leicht, daß unsere Folgerungen auch dann noch gelten, wenn Q nicht in der Richtung QP fortschreitet, sondern auf einer Geraden, welche mit QP den Winkel ψ bildet. Nur haben wir dann den Anfangspunkt der Zeitrechnung so zu wählen, daß qt unendlich klein werde gegen D . Der Wert der Geschwindigkeitskomponente ist also immer gegeben durch

$$c = q \cos \psi$$

Es ist klar, daß die Fortpflanzung der Schwingungen unabhängig von der Art der Beobachtung ist. Ist also der Beobachter in Ruhe, so steht er immer mit demselben Punkte P des Raumes in Verbindung, und erhält die Schwingungen der Lichtquelle stets aus der durch (377) gegebenen aktiven Entfernung. Bewegt sich aber der Beobachter in den Geraden PQ mit der gleichförmigen Geschwindigkeit q' , so erhält er stets von neuen Punkten (P) die Mitteilung ihres Bewegungszustandes. Für die aktive Entfernung eines jeden dieser Punkte besteht die Gleichung (376). Ist nun c' die Geschwindigkeit des Beobachters gegen die Schwingungsquelle, d. h. die Geschwindigkeitskomponente von q nach PQ , so ist die momentane Entfernung des Beobachters von der Schwingungsquelle

$$D = D_0 - ct - c't$$

Anders ausgedrückt ist dieses D jene Entfernung, in welcher die den Beobachter berührenden Punkte des Mediums von der Lichtquelle liegen. Substituiert man also dieses D in (376), so erhält man die aktive Entfernung derjenigen Punkte von dem Schwingungsursprung, welche mit dem Beobachter stets in Berührung bleiben. Der Ausdruck derselben wird:

$$\delta = \frac{v}{v-c} (D_0 - ct - c't) \quad (381)$$

Die Oszillationsgeschwindigkeiten dieser Punkte erhält man durch Einführung dieses Wertes in (375); sie ergeben sich zu:

$$u = \alpha f \left(\frac{v+c'}{v-c} t - \frac{D_0}{v-c} \right) \quad (382)$$

Die Periode des Ausdrucks wird jetzt:

$$T'' = \frac{v-c}{v+c'} T \quad (383)$$

und diese ist gerade die beobachtete Schwingungsdauer. Diese Gleichung ist der Ausdruck des Dopplerschen Prinzips. Wie früher ist auch jetzt

$$c' = g' \cos \psi$$

und wir wiederholen, daß die Geschwindigkeiten so gezählt sind, daß sich Beobachter und Schwingungsquelle gegeneinander bewegen; die Vorzeichen sind also stets so zu wählen, als ob die Geschwindigkeiten gegen einen auf der Linie PQ zwischen P und Q gelegenen Ursprung gerichtet seien.

Die Gleichung für die Oszillationsgeschwindigkeit (378) enthält noch die unbestimmte Amplitude α . Da nun die einzelnen Stöße sich nach Kugeloberflächen verbreiten, so wird auch im Falle der Bewegung α indirekt proportional sein der Entfernung des Punktes P von dem Ausgangspunkte des Stoßes. Man hat also

$$\alpha = \frac{A_1}{\delta}$$

wobei A_1 die Geschwindigkeitsamplitude auf der Oberfläche der Einheitskugel bedeutet.

In Bezug auf α hat Ketteler angenommen, es enthalte nicht nur in δ implizite die Geschwindigkeit c , sondern auch explizite, und gelangt dann zu der Folgerung, daß die Intensität der Lichtquelle in einer bestimmten Entfernung von derselben dieselbe sei, als ob die Lichtquelle in dieser Entfernung ruhte.¹ Es ist daher nötig, näher zu untersuchen, ob diese Voraussetzung zutrifft, da sie a priori nicht einleuchtend ist. Zu dem Ende wählen wir den Fall, wo α von der Entfernung δ unabhängig wird, also von c nur explizite abhängen könnte. Diesen Fall realisieren wir in der Fortpflanzung von Wellen in einem cylindrischen Raum, in dessen Axe die Schwingungsquelle mit gleichförmiger Geschwindigkeit g fortschreite.

Da nach unserer Voraussetzung die fortschreitende Bewegung der Quelle auf deren Schwingungsbewegung keinen Einfluß haben soll, so können wir den Satz aussprechen: Die Schwingungsquelle giebt in Form von fortschreitenden Wellen an das

¹ Dr. E. Ketteler, Astronomische Undulationstheorie, pag. 143. Bonn, 1873.

Medium in derselben Zeit stets dieselbe Menge an lebendiger Kraft ab gleichgültig ob sie in Ruhe ist oder bewegt gedacht wird

Die von der Schwingungsquelle abgegebene lebendige Kraft pflanzt sich stets nach zwei Richtungen fort. Wäre sie in Ruhe, also $g=0$, so wäre die während einer Schwingungsdauer abgegebene lebendige Kraft in zwei rechts und links von der Quelle befindlichen Scheiben von der Dicke

$$\lambda = vT$$

enthalten. Die eine dieser Scheiben teilen wir in unendlich kleine Blättchen von der Dicke dD , so daß die Grenzflächen derselben werden $D = D_1$, $D = D_1 + dD$, dabei lassen wir D_1 die Entfernung der Quelle von jenen Punkten des Mediums bedeuten, welche ihr unter allen von der einen Schwingung bewegten Punkten zunächst liegen. In der unendlich dünnen Schichte dD dürfen alle Punkte des Mediums als mit derselben Geschwindigkeit behaftet gedacht werden. Die Geschwindigkeit der ganzen Masse des Blättchens in der Entfernung D ist also

$$u = \alpha f\left(t - \frac{D}{v}\right)$$

Die Masse selbst ist aber

$$\mu = \sigma q dD$$

wo σ die Dichte des Mediums, q den Querschnitt des Cylinders bedeutet. Die lebendige Kraft der Scheibe ist also

$$\frac{1}{2} \sigma q \alpha^2 f^2\left(t - \frac{D}{v}\right) dD$$

Auf der einen Seite der Schwingungsquelle beträgt also die während einer Schwingung abgegebene lebendige Kraft

$$L_1 = \frac{1}{2} \sigma q \alpha^2 \int_{D_1}^{D_1 + \lambda} f^2\left(t - \frac{D}{v}\right) dD$$

Wir setzen nun $t - \frac{D}{v} = x$, $t - \frac{D_1}{v} = A$, so wird

$$L_1 = -\frac{1}{2} \sigma q \alpha^2 v \int_A^{A+\lambda} f^2(x) dx$$

Da nun T die Periode von $f(x)$ ist, so hat A auf den Wert des Integrals keinen Einfluß, und die auch nach der anderen Seite ebensoviel lebendige Kraft abgegeben wird, so ist die ganze, dem Medium während der Zeit T abgegebene lebendige Kraft

$$L = \sigma q v \alpha^2 \int_0^{\lambda} f^2(x) dx$$

Ebenso bestimmen wir auch die lebendige Kraft, wenn sich die Schwingungsquelle mit der endlichen Geschwindigkeit g bewegt. Wir haben aber dann auf die verschiedenen Werte von L_1 und L_- zu achten.

Die lebendige Kraft einer Schwingung liegt natürlich wieder in einer Scheibe

von der Dicke der an dem betreffenden Punkte herrschenden Wellenlänge. Diese beträgt in der Richtung der Annäherung:

$$\lambda' = (v - g)T$$

im Sinne der Entfernung aber

$$\lambda' = (v + g)T$$

Die Grenzflächen der ersteren Scheiben stehen in den Entfernungen $D = D_1$ und $D = D_1 + (v - g)T$; wir zerlegen die Scheiben wieder in Platten von der Dicke $dD = dD_0$ und berechnen die lebendige Kraft ihrer Masse, wobei die Geschwindigkeiten nach (378) anzunehmen sind. Um aber der Voraussetzung Raum zu geben, α könnte noch c explizite enthalten, schreiben wir hier α_1 und erhalten:

$$L_1 = \frac{1}{2} \sigma q \alpha_1^2 \int_{D_1}^{D_1 + (v-g)T} f^2 \left(\frac{v}{v-g} t - \frac{D_0}{v-g} \right) dD$$

Setzen wir nun

$$\frac{v}{v-g} t - \frac{D_0}{v-g} = x$$

so folgt mit Rücksicht auf die Periodizität von $f(x)$ innerhalb der Periode T :

$$L_1 = \frac{1}{2} \sigma q (v - g) \alpha_1^2 \int_0^T f^2(x) \cdot dx \quad (385)$$

Für die nach der anderen Richtung abgegebene lebendige Kraft finden wir sogleich:

$$L_2 = \frac{1}{2} \sigma q (v + g) \alpha_2^2 \int_0^T f^2(x) \cdot dx \quad (386)$$

Nach unserem früheren Satze soll nun die lebendige Kraft unverändert bleiben, ob die Quelle ruhig oder bewegt ist. Man hat also:

$$L_1 + L_2 = L$$

oder

$$\alpha_1^2 (v - g) + \alpha_2^2 (v + g) = 2\alpha^2 v \quad (387)$$

und nach dieser Gleichung können wir bereits entscheiden, ob α die Geschwindigkeit der Schwingungsquelle explizite enthalte.

Wir folgen zu dem Zwecke Kettelers Entwicklung, welcher die Elongationen eines in der aktiven Entfernung δ von der Schwingungsquelle befindlichen Punktes durch die Gleichung ausdrückt:

$$\varrho = af \left(t - \frac{\delta}{v} \right),$$

wobei also a die eigentliche Oszillationsamplitude bedeutet. Dieses a ist nach Ketteler von der Geschwindigkeit c der Lichtquelle nur insofern abhängig, als es den Wert der Entfernung verändert; dieses besagt wenigstens die Gleichung

$$a = \frac{A_1}{\delta}$$

in welcher A_1 , die Amplitude auf der Einheitskugel, von c unabhängig betrachtet wird.

Nehmen wir nun wieder den vorhin untersuchten Fall. Nach Ketteler ist die Bewegung in der einen und anderen Richtung von der Schwingungsquelle gegeben durch:

$$\begin{aligned} \varphi_1 &= af \left(\frac{v}{v-g} t - \frac{D_0}{v-g} \right) \\ \varphi &= af \left(\frac{v}{v+g} t - \frac{D_0}{v+g} \right) \end{aligned}$$

Bedeutet nun φ den Maximalwert der derivierten f' , so stellen sich die Geschwindigkeitsamplituden dar

$$\begin{aligned} \alpha_1 &= a \frac{v}{v-g} \varphi \\ \alpha &= a \frac{v}{v+g} \varphi \\ \alpha &= a\varphi, \text{ für } g=0 \end{aligned}$$

und daher wird unsere Gleichung (387)

$$a \frac{v}{v-g} + a^2 \frac{v}{v+g} = 2a$$

welche nicht bestehen kann, so lange a die Oszillationsamplitude von der Geschwindigkeit g unabhängig gedacht wird. Daher lassen wir die Voraussetzung Hottelers von jetzt ab ruhen und nehmen an, daß die Geschwindigkeitsamplitude von der Geschwindigkeit der Schwingungsquelle explizite nicht abhängt. Denn die Gleichung (387) ist identisch befriedigt, wenn man setzt

$$\alpha_1 = \alpha = \alpha$$

Daher muß in der Gleichung

$$\alpha = \frac{A_1}{\delta}$$

A_1 von der Geschwindigkeit c unabhängig sein

Führt man diesen Wert in (378) ein, und ersetzt δ aus (376), so erhält man die schwingende Bewegung eines Punktes des Mediums

$$u = \frac{A_1}{D} \frac{v-c}{v} f \left(\frac{v}{v-c} t - \frac{D_0}{v-c} \right) \quad (388)$$

$$D = D_0 - ct$$

Ruht der Beobachter, so sind dies jene Schwingungen, welche ihn in jedem Augenblicke treffen

Ist er aber in Bewegung begriffen, so haben wir nach (382)

$$u = \frac{A_1}{D} \frac{v-c}{v} f \left(\frac{v+c}{v-c} t - \frac{D_0}{v-c} \right) \quad (389)$$

$$D = D_0 - ct - c t$$

Infolge der Ableitung ist es natürlich klar, daß diese Schwingungen nicht einem Punkte angehören, sondern die Bewegung stets jener Punkte charakterisieren, welche gerade auf den Beobachter einwirken

Die Wellenlänge wird, wenn auch der Beobachter bewegt gedacht wird

$$\lambda'' = \frac{v-c}{v+c} T v$$

wie man aus (383) leicht ersieht

Wir wiederholen, daß diese Gleichung nur für solche Entfernungen gilt, welche gegen die Wellenlänge unendlich groß sind. Die Werte der Geschwindigkeit g und g' sind an keine Beschränkung gebunden, wenn Lichtquelle und Beobachter sich in denselben Geraden bewegen. Sie müssen aber gegen v sehr klein sein, wenn die Richtungen der Bewegung nicht zusammenfallen.

Statt des Satzes Kettlers für den ruhenden Beobachter erhalten wir aus (394)

$$I = I_0 \frac{(v - c)}{v^2},$$

oder, da nach (376) ist

$$\delta = \frac{Dv}{v - c}$$

so kommt

$$I = I_0 \left(\frac{D}{\delta} \right)$$

Statt Kettlers Satz müssen wir also sagen: Die Intensität der Schwingungsquelle ist bei beliebiger Bewegung derselben an einem in bestimmter Entfernung von ihr gelegenen Punkte des Raumes ebenso groß, als ob die Quelle in der, der momentanen Entfernung entsprechenden aktiven Entfernung ruhte.

Hat man endlich nur sehr kleine Geschwindigkeiten, so erhält man bis Glieder zweiter Ordnung genau

$$I = I_0 \left(1 - \frac{2c}{v} + \frac{c}{v} \right) \quad (395)$$

und für die Wellenlänge

$$\lambda = \lambda_0 \left(1 - \frac{c}{v} - \frac{c}{v} \right) \quad (396)$$

III.

Mathematische Spektralanalyse.

Nach den vorangegangenen Vorbereitungen, die nicht etwa blofs willkürlich zugezogen sind, sondern grofsenteils und gerade in den schwierigeren Punkten, wie z. B. dem der anomalen Dispersion in organischem Zusammenhange mit der abzuleitenden Spektralgleichung stehen, gehen wir auf den eigentlichen theoretischen Teil der Spektralanalyse über.

Unter mathematischer Spektralanalyse verstehen wir die rechnende Verfolgung aller durch den Zustand der Materie erklärlichen Ausstrahlungserscheinungen. Also nicht eigentlich Eigenschaften des Lichtes in sich, wie wir sie bisher behandelten, sondern Eigenschaften desselben als Wirkungen verschiedener Zustände. Angesichts dieser Erklärung ist von neuem hervorzuheben, dafs das Spektrum nicht etwa als eine Erscheinung blofs hoher Temperaturgrade angesehen sein will, sondern dafs es ganz allgemein alle Fernwirkungen der inneren Energie in sich begreift.

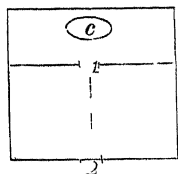
Die Gesetze der Spektralanalyse können in der Reihenfolge ihrer Entdeckung am zweckmäfsigsten vorgetragen werden. An der Spitze steht das, man könnte füglich sagen — organisatorische Gesetz Kirchhoffs, welches uns jedoch noch stetig auf Experimente verweist. Dann folgt bald darauf der grofse Schritt Clausius', der mit seinem Gesetze Spektralanalyse und engere theoretische Optik verkettet, und darauf die Bemühungen der neuesten Zeit, das explizite Gesetz der Emission darzustellen. Vorgänger auf diesem Pfade waren Zöllner und Becquerel, wie wir später sehen werden, beide mit wenig Erfolg. Ganz unabhängig von ihnen verfolgen denselben Zweck das vorliegende Buch und in den jüngsten Tagen mit vielem Geschicke der russische Physiker W. Michelson.

1. Das Kirchhoffsche Grundgesetz.

Das Kirchhoffsche Grundgesetz stellt den Zusammenhang zwischen der Emissions- und Absorptionsfähigkeit der Körper fest. Wir leiten es nach seinem Entdecker ab, indem wir zunächst beschränkend alle jene Körper ausnehmen, welche sich unter dem Einflusse des Lichtes oder der Wärme chemisch verändern, sodann aber

die Existenz absolut schwarzer Körper voraussetzen, d. h. solcher Körper, die schon in sehr geringen Dicken alles auf sie fallende Licht ohne Reflexion absorbieren. Einen solchen Körper C denken wir uns in einer absolut schwarzen Hülle (Fig. 9), die von

Fig. 9



einem mit der Öffnung 1 unterbrochenen Schirme geteilt wurde. Von der Öffnung setzen wir voraus, daß sie einen Mittelpunkt besitzt. Dem erwähnten Schirme sei ein zweiter parallel angebracht, der der Öffnung 1 gegenüber eine zweite 2 besitzt, die im allgemeinen durch einen absoluten schwarzen Körper geschlossen werde. Beide Öffnungen mögen klein sein, doch gegen die Wellenlänge der emittierten Strahlung immerhin so groß, daß Beugungserscheinungen vernachlässigt werden können. Das System, in welchem der schwarze Körper eingeschlossen

ist, soll immer und überall denselben Zustand bewahren, und durch eine vollkommen adiabthermane Hülle vor Strahlungsverlust geschützt sein.

Von dem Körper C tritt durch die Öffnung 1 ein Strahlenbündel, dessen zwischen den Wellenlängen λ und $\lambda + d\lambda$ liegenden Teil wir betrachten wollen. Durch das Bündel legen wir die zwei aufeinander senkrechten Ebenen a und b , in welchen die nun polarisiert gedachten Strahlen schwingen mögen. Ist $E d\lambda$ die auf a entfallende Intensität,

so wird die Gesamtintensität der Strahlung $\int E d\lambda$, im Falle eines schwarzen Körpers

möge die Emission beständig mit e bezeichnet werden. Das Absorptionsvermögen werde A genannt. Die Größen E und A hängen von der Natur des Körpers C , von seiner Temperatur, der Lage und Gestalt der Öffnungen 1 und 2 ab, weiter von der Wellenlänge λ und der Lage der Ebene a .

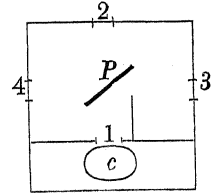
A Emissionsvermögen schwarzer Körper

Das Emissionsvermögen schwarzer Körper ist unabhängig von der Natur des Körpers, und nur eine Funktion der Wellenlänge, der Temperatur, der Gestalt und relativen Lage der Öffnungen 1 und 2. Um diesen Satz zu beweisen, unterscheiden wir die Fälle, daß die Strahlung nach der Ebene a polarisiert ist, oder daß sie beliebig gerichtet ist. Da der Zustand unseres Systems fortdauernd derselbe bleiben soll, muß die Summe der Strahlungsintensität, die den schwarzen Körper C treffen, gleich sein der Intensität, die er aussendet. Es möge nun die Fläche 2 entfernt, und durch einen vollkommenen Hohlspiegel ersetzt werden, der seinen Mittelpunkt im Mittelpunkte der Öffnung 1 hat. Da noch immer Gleichgewicht bestehen soll, so müssen auch jetzt noch die vom Körper C ausgehenden Strahlen dieselben sein, welche er empfängt. Die Emission des Körpers C blieb aber jetzt gerade dieselbe wie früher, also müssen ihn auch dieselben Strahlen wieder treffen. Dies sind aber jene Strahlen, welche der Körper durch 1 nach 2 sendet. Es müssen demnach die von C durch 1 gegen 2 gesendeten Strahlen dieselben sein, als diejenigen, welche die Fläche 2 bei derselben Temperatur durch die Öffnung 1 sendet. Es ist demnach die Intensität der von C entsendeten Strahlen unabhängig von der Gestalt und weiteren Beschaffenheit des Körpers, wenn man nur eben die Wellenlänge dieselbe sein läßt, und eine bestimmte Schwingungsrichtung berücksichtigt.

Um nun die Schwingungsrichtung zu berücksichtigen, setzen wir zwischen die Öffnungen 1 und 2 (Fig. 10) eine so dünne Platte P , welche die Farben dünner Plättchen zeigt. Die Ausstrahlung und Absorption der Platte sei ihrer geringen Dicke

und ihrer stofflichen Beschaffenheiten nach vernachlässigbar. Die Richtung der Platte zum auffallenden, durch 1 kommenden Strahlenbündel sei durch den Polarisationswinkel gegeben, und die Einfallsebene sei entweder *a* oder *b*. Die Wand, welche die Schirme 1 und 2 verbindet, enthalte an der durchbohrten Stelle 3 das Spiegelbild der Öffnung 1. Es seien nun zuerst die Öffnungen 2 und 3 durch schwarze Flächen geschlossen, dann möge aber an Stelle von 3 ein vollkommener Hohlspiegel treten, dessen Mittelpunkt mit dem Mittelpunkt des von der Platte *P* von 1 entworfenen Spiegelbildes zusammenfällt. Da das Temperaturgleichgewicht nicht gestört werden soll, so muß der Körper *C*, der gegen die Strahlung von 3 her von dem kleinen Schirme bei der Öffnung 1 geschützt ist, in jedem Falle gerade soviel Strahlungsenergie

Fig. 10.



empfangen, als er abgibt. Die Totalstrahlung ist gegeben durch $\int_0^\infty e d\lambda$, und muß dieselbe bleiben, ob 3 durch eine schwarze Fläche oder durch den Hohlspiegel geschlossen ist. Die Intensität, welche dem Körper durch Entfernung der schwarzen Fläche 3 entzogen wird, ist also dieselbe, welche er durch die Substitution des Hohlspiegels wieder erhält. Es sei nun *Q* die Wärme, welche von 3 ausgegangen, an *P* polarisiert und reflektiert wurde, so hat man

$$Q = \int_0^\infty e r d\lambda. \quad (1)$$

wo *r* einen von der Beschaffenheit der Platte und der Wellenlänge abhängigen Schwächungskoeffizienten bedeutet. Bei Anbringung des Hohlspiegels werden dem Körper *C* von zwei Stellen Intensitäten zugeführt. Von der der Öffnung 3 gegenüber liegenden Fläche kommt die Strahlungsenergie *R*, welche *P* durchdringt, am Spiegel 3 reflektiert wird, an der Platte *P* nochmals eine Reflexion erleidet, und so durch 1 nach *C* geführt wird. Der zweite Teil rührt von *C* selbst her; es sind Strahlen, die durch 1 gegangen an der Platte nach dem Spiegel 3 reflektiert wurden, und von dort wieder denselben Weg nach *C* zurücklegen. Wegen der zweimaligen Reflexion an *P* ist diese Strahlungsmenge $\int_0^\infty e r^2 d\lambda$. Es muß also sein:

$$\int_0^\infty e r^2 d\lambda + R = Q \quad (2)$$

Wendet man statt *C* den mit ihm gleichtemperierten schwarzen Körper *C'* an, dessen Emissionsvermögen *e'* ist, so gilt, da *Q* und *R* nur von der Hülle abhängen, auch für diesen:

$$\int_0^\infty e' r^2 d\lambda + R = Q \quad (3)$$

und aus beiden Gleichungen folgt:

$$\int_0^\infty (e - e') r^2 d\lambda = 0 \quad (4)$$

Um diese Bedingungsgleichung aufzulösen, setzen wir statt des Zeichens *r* für den Schwächungskoeffizienten dessen Wert, der nach der Theorie der dünnen Plättchen gefunden wird an:

$$r = \varrho \sin^2 2\pi \frac{\mathcal{A} \cos \iota}{\lambda} \quad (5)$$

wenn \mathcal{A} die Dicke des Plattchens ι den Brechungswinkel und ϱ einen echten Bruch bedeutet. Die Bedingung lautet jetzt

$$\int_0^\infty (e - \iota) \varrho \sin^4 2\pi \frac{\mathcal{A} \cos \iota}{\lambda} d\lambda = 0 \quad (6)$$

Wir benutzen die Identität

$$\sin^4 2\pi \frac{\mathcal{A} \cos \iota}{\lambda} = \frac{1}{8} \left(\cos 8\pi \frac{\mathcal{A} \cos \iota}{\lambda} - 4 \cos 4\pi \frac{\mathcal{A} \cos \iota}{\lambda} + 3 \right)$$

und differenzieren nach deren Substitution in das Integral zweimal nach dem Parameter $2\pi \mathcal{A} \cos \iota$. Dies giebt die Gleichung

$$\int_0^\infty (e - \iota) \frac{\varrho}{\lambda^2} \left(\cos 8\pi \frac{\mathcal{A} \cos \iota}{\lambda} - \cos 4\pi \frac{\mathcal{A} \cos \iota}{\lambda} \right) d\lambda = 0 \quad (7)$$

Wir setzen nun Kurze halber

$$\left. \begin{aligned} 2\pi \mathcal{A} \cos \iota = p \text{ und } \frac{2}{\lambda} = \alpha, -\frac{2}{\lambda} d\lambda = d\alpha \\ (e - \iota) \varrho^2 = f(\alpha) \end{aligned} \right\} \quad (8)$$

und erhalten statt unserer Bedingung die folgende

$$\int_0^\infty f(\alpha) (\cos 2p\alpha - \cos p\alpha) d\alpha = 0 \quad (9)$$

Nun ist aber

$$\int_0^\infty f(\alpha) \cos 2p\alpha d\alpha = \frac{1}{2} \int_0^\infty f\left(\frac{\alpha}{2}\right) \cos p\alpha d\alpha$$

wie man es erhält, wenn man statt α die Variable $\frac{\alpha}{2}$ einführt. Unsere Bedingung wird somit

$$\int_0^\infty \left(f\left(\frac{\alpha}{2}\right) - 2f(\alpha) \right) \cos p\alpha d\alpha = 0 \quad (10)$$

Auf dieses Integral wenden wir den Fourierschen Satz an, multiplizieren mit $\cos x p dp$, wobei x ganz willkürlich ist, und integrieren von 0 bis ∞ . Man erhält so

$$\left. \begin{aligned} \int_0^\infty \cos px dp \int_0^\infty f\left(\frac{\alpha}{2}\right) \cos p\alpha d\alpha &= \frac{\pi}{2} f\left(\frac{\alpha}{2}\right) \\ 2 \int_0^\infty \cos px dx \int_0^\infty f(\alpha) \cos p\alpha d\alpha &= \pi f(\alpha) \end{aligned} \right\} \quad (11)$$

und unsere Bedingung ist somit identisch mit der folgenden

$$f\left(\frac{\alpha}{2}\right) = 2f(\alpha) \quad (12)$$

und diese ist befriedigt, wenn

$$\lim_{\alpha \rightarrow \infty} f(\alpha) = 0 \text{ für } \lim_{\alpha \rightarrow 0} \alpha = 0$$

denn man hat

$$f\left(\frac{\alpha}{2^n}\right) = 2^n f(\alpha)$$

Wie wir gleich erweisen werden, ergibt sich, daß diese Intensität M gleich ist derjenigen M , welche von 2 ausgehend durch 1 den Körper C trifft, durch ihn hindurchgeht, und in der schwarzen Umhüllung absorbiert wird. Es ist also

$$M = e(1 - A) \quad (15b)$$

und mithin ist die letztere Energie

$$\int_0^\infty e(1 - A)r^2 A \, d\lambda \quad (18c)$$

Da Gleichgewichtszustand herrschen soll, so muß sein

$$\int_0^\infty e r A \, d\lambda = \int_0^\infty E r^2 A \, d\lambda + \int_0^\infty e r (1 - r) A \, d\lambda + \int_0^\infty (1 - e) e r^2 A \, d\lambda \quad (19)$$

oder

$$\int_0^\infty \{ E A r + e r A - e r^2 A + e r A - e r A^2 - e r A \} d\lambda = 0$$

das ist aber

$$\int_0^\infty (E - e A) r \, d\lambda = 0 \quad (20a)$$

und wir folgen hier, wie früher, daß ist

$$\frac{E}{A} = e = I \frac{w_1 w_2}{s}, \quad (20b)$$

wo nun I nur von der Wellenlänge und Temperatur abhängig ist. In Worten ausgedrückt heißt dieser Satz: Das Verhältnis der Emission zur Absorption ist für alle Körper bei derselben Temperatur und derselben Wellenlänge konstant.

C Strahlungsintensität zwischen zwei Flächen

Da bewiesen wurde, daß die Emission von der Gestalt des Körpers C unabhängig ist, so kann statt dessen eine Fläche 1 gesetzt werden, die die Öffnung 1 gerade ausfüllt. Ist das Strahlenbündel, welches von C ausgeht, gerade so groß, daß es die Öffnung 2 erfüllt, so können die Schirme S_1 und S_2 ganz weggelassen werden, und der gefundene Satz, daß die Flächen 1 und 2 vertauscht werden können, kann noch bedeutend verallgemeinert werden.

Man denke sich zwischen den Flächen 1 und 2 beliebige Körper, welche die Strahlen, die jene einander zusenden, auf beliebige Weise brechen, reflektieren und absorbieren. Von dem Strahlenbündel, welches von 1 nach 2 gelangt, betrachte man den zwischen λ und $\lambda + d\lambda$ gelegenen Teil, zerlege diesen in zwei Komponenten, die in zwei beliebigen auf einander senkrechten Ebenen a_1 und b_1 schwingen. Was von der ersten Komponente in 2 ankommt, zerlege man wieder in zwei Komponenten, die in irgend zwei anderen auf einander senkrechten Ebenen a und b oszillieren. Die Intensität der nach a schwingenden Komponente sei $K \, d\lambda$. Von dem Strahlenbündel, welches von 2 nach 1 geht, betrachten wir umgekehrt den Teil zwischen λ und $\lambda + d\lambda$, der nach den Ebenen a und b zerlegt werde. Was von der ersten Komponente in 1 ankommt, zerlege man wieder nach a_1 und b_1 . Die Intensität der nach a_1 polarisierten Komponente sei $k \, d\lambda$. Man hat dann die Bezeichnung

$$K' = K \quad (21)$$

A. Wir nehmen zunächst an, daß der zwischenliegende Körper C die Strahlen nicht schwächt, daß also die Brechung und Reflexion ohne Energieverlust geschähe, und überhaupt keine Absorption vorkomme.

Durch den Mittelpunkt von 1 legen wir senkrecht zur Axe des austretenden oder ankommenden Strahles eine Ebene, legen in diese ein rechtwinkliges Koordinatensystem, in welchem ein Punkt durch x_1, y_1 ausgedrückt sei. In der Entfernung 1 legen wir eine der ersten Ebene parallele, und nehmen in dieser ein dem ersten paralleles Koordinatensystem an, in welchem ein Punkt durch x_3, y_3 bezeichnet wurde. Endlich legen wir auch durch den Mittelpunkt der Fläche 2 eine zur Axe der austretenden oder auffallenden Strahlen senkrechte Ebene, nehmen in dieser ein rechtwinkliges Koordinatensystem an, dessen Anfangspunkt mit dem Mittelpunkte der Fläche zusammenfällt, und nennen einen Punkt desselben x_2, y_2 . In der Entfernung 1 von dieser Fläche denken wir uns schließlic eine vierte Ebene, mit einem dem System 2 parallelen Koordinatennetze, dessen Anfangspunkt in der Axe des Strahlenbündels liegt. Ein Punkt dieser Ebene sei durch x_4, y_4 ausgedrückt. Schließlic nehmen wir an, daß alle Koordinaten gegen die Einheit unendlich klein seien.

Geht nun von x_1, y_1 ein Strahl nach x_2, y_2 , so braucht er dazu die Zeit $T = f(x_1, y_1, x_2, y_2)$. Geht nun der betreffende Strahl durch die Punkte x_3, y_3 und x_4, y_4 , so wird die Zeit, unter welcher der Strahl von x_3, y_3 nach x_4, y_4 gelangt, sein:

$$T - \sqrt{1 + (x_1 - x_3)^2 + (y_1 - y_3)^2} - \sqrt{1 + (x_2 - x_4)^2 + (y_2 - y_4)^2} \dots \quad (22)$$

wenn die Fortpflanzungsgeschwindigkeit im leeren Raume = 1 gesetzt wird. Gesetzt, es wäre der Punkt x_3, y_3 und x_4, y_4 gegeben, so wären die Punkte (x_1, y_1) und (y_2, y_2) zu suchen. Dies geschieht mit Hilfe des Prinzips, daß die zum Durchlaufen des gesuchten Wegs verbrauchte Zeit ein Minimum sein muß. Mit Rücksicht auf die unendliche Kleinheit unserer Koordinaten giebt dies:

$$\left. \begin{aligned} 0 &= \frac{\partial T}{\partial x_1} - (x_1 - x_3) & 0 &= \frac{\partial T}{\partial y_1} - (y_1 - y_3) \\ 0 &= \frac{\partial T}{\partial x_2} - (x_2 - x_4) & 0 &= \frac{\partial T}{\partial y_2} - (y_2 - y_4) \end{aligned} \right\} \dots \quad (23)$$

Die Flächenelemente $dx_1 dy_1, dx_2 dy_2 \dots dx_4, dy_4$ sind unendlich klein gegen die selbst sehr kleinen Elemente 1 und 2. Die Intensität der Strahlen von der bezeichneten Wellenlänge und der gewählten Polarisationsrichtung, die von $dx_1 dy_1$ kommend durch $dx_3 dy_3$ gehen, ist

$$d\lambda I dx_1 dy_1 dx_3 dy_3$$

da die Entfernung der Elemente gleich Eins angenommen wurde. Der Voraussetzung nach gelangt die Strahlenmenge ungeschwächt nach 2, und bildet ein Element von $K d\lambda$. Mithin ist K das Integral:

$$I \iiint dx_1 dy_1 dx_3 dy_3 \dots \quad (24)$$

wobei die Grenzen für x_3 und y_3 aus den für diese Variablen aufgestellten Gleichungen folgen, wenn x_1 und y_1 konstant sind und x_2, y_2 alle Werte annehmen, die den Punkten der Projektion der Fläche 2 auf die Ebene der x_2, y_2 entsprechen. Wie man sieht, kommt es bei der Substitution nur darauf an das Produkt $dx_3 dy_3$ durch die neuen Variablen $x_2 y_2$ auszudrücken. Zuerst ist x_3 als konstant zu betrachten; das giebt:

$$0 = \frac{\partial x_3}{\partial x_2} dx_2 + \frac{\partial x_3}{\partial y_2} dy_2$$

$$dy_3 = \frac{\partial y_3}{\partial x_2} dx_2 + \frac{\partial y_3}{\partial y_2} dy_2$$

Eliminiert man aus diesen Gleichungen dx_2 , so kommt

$$dy_3 \frac{\partial x_3}{\partial x_2} = \left(\frac{\partial x_3}{\partial x_2} \frac{\partial y_3}{\partial y} - \frac{\partial x_3}{\partial y} \frac{\partial y_3}{\partial x_2} \right) dy$$

Bei der zweiten Integration ist y_2 konstant zu setzen, daher ist

$$dx_3 = \frac{\partial x_3}{\partial x} dx,$$

und man hat

$$dx_3 dy_3 = \left[\frac{\partial x_3}{\partial x_2} \frac{\partial y_3}{\partial y} - \frac{\partial x_3}{\partial y_2} \frac{\partial y_3}{\partial x} \right] dx, dy$$

in das Integral einzuführen

Die Integration ist dann nach x_1, y_1 über die Projektion der Fläche 1 auszuführen. Da also x_3 und y_3 Funktionen von x_2, y_2 sind, so hat man

$$\iint dx_3 dy_3 = \iint \left(\frac{\partial x_3}{\partial x_2} \frac{\partial y_3}{\partial y_2} - \frac{\partial x_3}{\partial y_2} \frac{\partial y_3}{\partial x_2} \right) dx_2 dy_2 \quad (25a)$$

oder nach den Gleichungen für x_3, y_3

$$\iint dx_3 dy_3 = \iint \left(\frac{\partial^2 T}{\partial x_1 \partial x_2} \frac{\partial^2 T}{\partial y_1 \partial y_2} - \frac{\partial^2 T}{\partial x_1 \partial y_2} \frac{\partial^2 T}{\partial x_2 \partial y_1} \right) dx_2 dy_2 \quad (25b)$$

wobei die Integration über die Flächenprojektion 2 auszudehnen ist. Hiernach ist endlich

$$K = I \iiint \left(\frac{\partial^2 T}{\partial x_1 \partial x_2} \frac{\partial^2 T}{\partial y_1 \partial y_2} - \frac{\partial^2 T}{\partial x_1 \partial y_2} \frac{\partial^2 T}{\partial x_2 \partial y_1} \right) dx_1 dy_1 dx_2 dy_2 \quad (26)$$

die Integration über die Projektion der Flächen 1 und 2 genommen. Behandelt man auf ähnliche Weise auch die Größe K' , und überlegt, daß ein Strahl stets dieselbe Zeit gebraucht, in welcher Richtung er auch denselben Weg von 2 zu 1 durchläuft, so findet man für K' denselben Ausdruck. Die Vergleichung beider ergibt dann

$$K' = K \quad (27)$$

B. Es möge auf dem Wege des Lichtstrahles Schwächung stattfinden. Die Grundlage des Beweises ist hier ein von Helmholtz¹ gegebener Satz, welcher nach der geringen von Kirchhoff vorgenommenen Bezeichnungsänderung so lautet: „Ein Lichtstrahl gelange nach beliebig vielen Brechungen, Reflektionen von dem Punkte 1 nach dem Punkte 2. In 1 lege man durch seine Richtung zwei beliebige auf einander senkrechte Ebenen a_1 und b_1 , nach denen seine Schwingungen zerlegt gedacht werden. Zwei eben solche Ebenen a_2 und b_2 werden durch den Strahl in 2 gelegt. Alsdann laßt sich folgendes beweisen: Wenn die Quantität i nach der Ebene a_1 polarisierten Lichts von 1 in der Richtung des besprochenen Strahls ausgeht und davon die Quantität k nach der Ebene a_2 polarisierten Lichts in 2 ankommt, so wird rückwärts, wenn die Quantität i nach a_2 polarisierten Lichts von 2 ausgeht, dieselbe Quantität k nach a_1 polarisierten Lichts in 1 ankommen.“ Dieser Satz folgt mit Notwendigkeit aus der Thatsache, daß ein Strahl der zwischen zwei Punkten dieselbe Bahn beschreibt,

¹ Physiol. Opt. S. 169. Leipzig 1867.

Bei der Annahme eines endlichen Reflexionsvermögens haben wir nun stets eine unendliche Anzahl von Reflexionen zwischen C und der Platte P zu betrachten. Ist also auf irgend einem Wege auf C die Warmemenge w , so wird absorbiert $w(1-R)A$ und reflektiert wR . Trifft diese Warmemenge die Platte und den Spiegel 3, so kommt sie in der Größe $wR - R$ zurück, wovon wieder $WR(1-R)A$ absorbiert und $WR - R'$ reflektiert wird, usw. Die im Ganzen absorbierte Warmemenge ist also

$$wA(1-R) + wA(1-R)RR + wA(1-R)R^2R^2 + \dots \text{ in inf}$$

oder da ja A , R und R' der Natur der Sache nach echte Brüche vorstellen

$$wA(1-R) \frac{1}{1-RR^2} = w\mathfrak{A}$$

wo \mathfrak{A} Abkürzung halber eingeführt wurde. Untersuchen wir nun die einzelnen Posten, welche Wärmebeiträge in dem unveränderlichen System liefern.

Ist erstlich die Öffnung 3 durch ein Stück eines absolut schwarzen Körpers geschlossen, so ruht davon die (zwischen den Wellen λ und $\lambda + d\lambda$ liegende homogene) Warmemenge $eR'\mathfrak{A}$ her. Nach Entfernung dieser Fläche und ihrer Substitution durch den schon vorher benutzten vollkommenen Hohlspiegel gelangt auf dem Wege von C nach P , 3, P , C die Wärme ER'^2 , die nach unendlich vielen Reflexionen in dem Werte $ER - \mathfrak{A}$ von C absorbiert wird. Von 4 kommt auf der Strecke 4, P , 3, P , C der Beitrag $e(1-R)(1-A')R\mathfrak{A}$, von der Hülle B , welche den Körper C unmittelbar umgibt, rechnet sich einesteils durch Reflexion an C auf der Linie C , P , 3, P , C die Menge $eRR^2\mathfrak{A}$, durch Hindurchgehen durch C und Rückkehr auf demselben Wege $e(1-R)(1-A)R - \mathfrak{A}$. Endlich ist auch noch die Warmemenge von 2 durch P nach C zu betrachten, um welche C nach Anbringung des Hohlspiegels mehr erhält, wenn an seiner Oberfläche unendlich viele Reflexionen stattfinden. Dieser Posten beträgt $e(1-A')(1-R)R'R\mathfrak{A}$. Endlich liefert die Platte P selbst die Wärme $F'R'R'\mathfrak{A}$ mehr an C , wenn 3 durch den Hohlspiegel ersetzt ist, als wenn dort ein Stück eines absolut schwarzen Körpers sich befindet, und auf dem Wege P , 3, P , C die Menge $E'R'\mathfrak{A}$. Soll das Gleichgewicht des Systems ungestört fortbestehen, so muß die zuerst erwähnte Warmemenge der Summe aller übrigen gleich sein, d. h. es ist

$$\int_0^\infty d\lambda \mathfrak{A} \left\{ -eR' + ER - eR - eR'^2 - eRA' + eR^2A' + eRR' + eR - eR' - R - eR^2A + eR^2AR + E'R' + F'R'R' \right\} = 0$$

was sich auch so schreiben läßt

$$\int_0^\infty d\lambda \mathfrak{A} \left\{ [E - eA(1-R)]R' + [E' - eA'(1-R')] (1+RR') + eR'R(1-R) \right\} = 0 \quad (31)$$

Ware das letzte Glied $eR'R(1-R')$ nicht vorhanden, so ließen sich durch den früher benutzten ganz analoge Schlüsse nachweisen, daß das Kirchhoffsche Gesetz

$$E = eA(1-R) \quad (32)$$

sowohl für den Körper C , wie für die Platte P gilt, wenn man unter dem Kirchhoffschen Absorptionsvermögen die von der Reflexion befreite Absorption versteht. Das Hinzutreten des letzten Gliedes, welches nur von der Reflexion des Körpers und der Platte abhängt, macht aber diese Schlußweise unmöglich, und fordert ganz entschieden die Abwesenheit einer merklichen Reflexionsfähigkeit des Körpers C , was, wie mir dünkt Kirchhoff nicht genügend hervorhob.

Da sich das Zusatzglied zwischen den Grenzen c und $\frac{cL}{4}$ bewegt, außerdem aber der konstante Faktor (früher mit q bezeichnet) der Plattenreflexion recht klein gewählt werden kann, so wird praktisch der Wert des Zusatzgliedes wohl verschwindend klein sein müssen. Als theoretische Beschränkungen der Gültigkeit des Kirchhoffschen Gesetzes müssen wir also hervorheben:

Der Licht emittierende Körper muß gegen Strahlung chemisch indifferent sein;
darf kein hohes Reflexionsvermögen besitzen;

darf nicht durch äußere Kräfte in seiner Polarisationsrichtung geändert werden.

Wir werden bald Gelegenheit finden, den jetzt gefundenen Satz an spektroskopischen Versuchen zu besprechen.

3. Das Clausiussche Gesetz.¹

Das von Kirchhoff entdeckte Grundgesetz der Emission gilt für den Fall, daß die Strahlungen durchaus im absolut leeren Raum vor sich gehen. Ist dieses nicht der Fall, oder treten außerdem Strahlenkonzentrationen ein, so muß eine gesonderte Untersuchung angestellt werden, die wir hier ganz nach Clausius wiedergeben. Sie war gegen eine Abhandlung von Rankine zur Verteidigung des zweiten Hauptsatzes der mechanischen Wärmetheorie abgefaßt, und braucht sich unbeschadet der Allgemeinheit der Resultate bloß auf homogene unpolarisierte Strahlen eines absolut schwarzen Körpers zu beziehen.

A. Die Kirchhoffschen Formeln.

Es seien zwei Flächen s_1 und s_2 als Oberflächen absolut schwarzer Körper von gleicher Temperatur gegeben, und auf ihnen die Elemente ds_1 und ds_2 zur Betrachtung ausgewählt. Ist nun das Medium zwischen beiden Elementen gleichförmig oder veränderlich, immer läßt sich vollkommene Reziprozität der gegenseitigen Zustrahlung nachweisen, wenn nur die vorkommende Fortpflanzung, die Reflexionen und Brechungen ohne Absorption vor sich gehen. Dies Resultat ist schon von Kirchhoff gefunden, und soll hier kurz nur mit geringen Änderungen der Bezeichnung und der Wahl des Koordinatensystems angeführt werden.

Sind zwei Punkte gegeben, so kann von den unendlich vielen Strahlen, welche der eine Punkt aussendet, selbst dann nur eine endliche Zahl derselben zum anderen Punkte gelangen, wenn Reflexionen und Brechungen vorkommen; der Weg eines jeden solchen Strahls, den man gesondert betrachten kann, ist dadurch bestimmt, daß die Zeit, welche der Strahl auf diesem Wege gebraucht, verglichen mit allen andern benachbarten Wegen zwischen denselben Punkten, ein Minimum sein muß. Dieses Minimum ist durch die Lage der beiden Punkte bestimmt, und soll nach Kirchhoff mit T bezeichnet werden.

Wir legen nun durch die Elemente ds_1 und ds_2 je eine Tangentialebene, und betrachten die Elemente ds_1 und ds_2 als Elemente dieser Ebenen. In jeder Ebene führen wir ein beliebiges rechtwinkliges Koordinatensystem ein, das in der einen Ebene

¹ Pogg. Ann. CXXI. p. 1.

mit x_1, y_1 , in der anderen mit x, y_2 bezeichnet werden möge. Die Zeit T ist als eine Funktion der vier Koordinaten zu betrachten. Unter diesen Voraussetzungen ist die Warmemenge, welche das Element ds_1 dem Elemente ds während der Zeiteinheit zustrahlt, das durch (26) gegebene und nun mit geraden d bezeichnete Differential

$$\frac{e_1}{\pi} \left(\frac{d^2 T}{dx_1 dx} - \frac{d^2 T}{dy_1 dy} - \frac{d^2 T}{dx_1 dy} - \frac{d^2 T}{dy_1 dx} \right) ds_1 ds \quad (33)$$

Hierin bedeutet π die Ludolfische Zahl, e_1 die Stärke der Emission der Fläche s_1 im Elemente ds_1 , $e_1 ds_1$ ist also die ganze vom Flächenelemente ds_1 während der Zeiteinheit ausgestrahlte Warmemenge.

Soll nun die Strahlung von ds_1 nach ds_2 bestimmt werden, so hat man nur e_2 an Stelle von e_1 zu setzen, alles übrige bleibt als symmetrische Funktion der beiden Elemente ungeändert, da ja auch die Zeit dieselbe ist, in welcher Richtung auch der Strahl den Weg zwischen den beiden Punkten zurücklegt. Strahlen also die Flächen bei gleicher Temperatur gleich viel Wärme aus, ist demnach $e_1 = e_2$, so ist auch die gegenseitige Zustrahlung zwischen den beiden Elementen ds_1 und ds_2 vollkommen gleich.

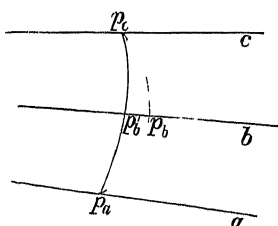
Dieser Fall gilt wie hervorgehoben, für das Zusammentreffen einer endlichen Anzahl von Strahlen. Werden alle Strahlen des einen Punktes in einen andern Punkt vereint, wo sie also allgemein einen Kegelwinkel einnehmen, so ist die Reziprozität der Zustrahlung a priori nicht klar. Zwei solche Punkte, deren jeder das (optische) Bild des anderen ist, nennt man konjugierte Brennpunkte. Gilt dies von allen Punkten zweier Flächen, so nennt man die eine das Bild der anderen. Für diesen Fall der Strahlenkonzentration ist der Kirchhoffsche Ausdruck nicht unmittelbar anwendbar. Denn ist s das Bild von s_1 , so vereinigen sich alle Strahlen, welche ein in der Fläche s_1 gelegener Punkt p_1 innerhalb eines gewissen Winkels aussendet in einem einzigen Punkte p der Fläche s . Sind also die Koordinaten x_1, y_1 des Punktes p_1 gegeben, so sind x_2, y_2 nicht mehr willkürlich, sondern schon mitbestimmt, und ebenso umgekehrt.

Ein Differentialquotient von der Form $\frac{dT}{dx_1 dx_2}$, worin bei der Differentiation nach x_1 die Variablen y_1, x, y als konstant vorausgesetzt werden, bei der Differentiation nach x_2 aber y_2, x_1, y_1 als konstant betrachtet werden, kann demnach keine reelle GröÙe von endlichem Werte sein.

Wir müssen uns daher nach einem andern Ausdrucke umsehen, und stellen zu dem Ende einige Betrachtungen an, ähnlich jenen, welche Kirchhoff zu seinem Ausdrucke geführt haben.

B Bestimmung zusammengehöriger Punkte und zusammengehöriger Flächenelemente in drei von den Strahlen durchschnittenen Ebenen

Fig. 11



Gleichungen zwischen den Koordinaten der Schnittpunkte

Es seien (Fig. 11) drei Ebenen a, b, c gegeben, von denen b zwischen a und c liege. In jeder liege ein rechtwinkliges Koordinatensystem, x, y , die durch die Indizes a, b, c unterschieden werden mögen. Geht nun von einem Punkte p_a ein Strahl zu dem gegebenen Punkte p_b , so hat man zur Bestimmung des Strahlenweges die Bedingung, daß die Zeit, welche der Strahl auf diesem Wege braucht, unter

den Zeiten, welche er auf allen andern nahe liegenden Wegen gebrauchen würde, ein Minimum ist. Dieses Minimum, welches mit T_{ab} bezeichnet sei, ist demnach eine Funktion der Koordinaten der beiden Punkte p_a und p_b . Ebenso definieren wir die Minima T_{ac} und T_{bc} .

Da nun ein Strahl, welcher durch zwei Ebenen geht, im allgemeinen auch die dritte Ebene schneidet, so haben wir für jeden Strahl drei Durchschnittspunkte, die in solcher Beziehung zu einander stehen, daß durch zwei derselben der dritte schon mitbestimmt ist. Die darauf Bezug habenden Gleichungen lassen sich leicht ableiten.

Wir nehmen zu dem Ende zunächst an, die Punkte p_a , p_c seien im Vorhinein gegeben, während der Punkt, wo der Strahl die Zwischenebene schneidet, gesucht werden soll. Es sei dieser Punkt zum Unterschiede von andern in der Ebene b liegenden Punkten mit p'_b bezeichnet. Wir wählen zunächst einen beliebigen Strahl $p_c p_b$ und $p_a p_b$, der geradlinig oder gekrümmt sein kann, je nachdem das Medium homogen ist, oder aber sich optisch veränderlich dicht erweist. Die Zeiten der beiden Hilfsstrahlen sind T_{ab} und T_{bc} und die Summe derselben hängt nur von der Lage des Punktes p_b ab, wenn p_a , p_c schon im Vorhinein gegeben sind. Unter allen Werten, welche diese Summe annehmen kann, je nachdem man p_b verrückt, giebt es nur ein Minimum, welches eintritt, wenn der Punkt p_b mit p'_b zusammenfällt. Man hat also zur Bestimmung der Koordinaten x_b , y_b die Bedingungsgleichungen:

$$\frac{d(T_{ab} + T_{bc})}{dx_b} = 0, \quad \frac{d(T_{ab} + T_{bc})}{dy_b} = 0 \quad . \quad . \quad . \quad (34)$$

Ohne Rücksicht auf die Art, wie diese Gleichungen gewonnen werden, kann man nun sagen, daß sie zwei Relationen zwischen den sechs Koordinaten der drei betrachteten Punkte darstellen.

Nun nehmen wir an, die Punkte p_a und p_b (Fig. 12) seien im Vorhinein gegeben, dagegen p'_c , wo der Strahl die Ebene c trifft, noch unbekannt. Wir unterscheiden ihn auch diesmal von andern in der Ebene c gelegenen Punkten p_c . Wir ziehen wieder die Hilfsstrahlen $p_a p_c$, $p_b p_c$, bilden die Zeit derselben $T_{ac} - T_{bc}$, und finden, daß dieselbe nur von der Lage des in der Ebene c gewählten Punktes p_c abhängt. Für den direkten Strahl $p_a p'_c$ gilt die leicht zu übersehende Bedingung:

$$T_{ac} < T_{ab} + T_{bc}$$

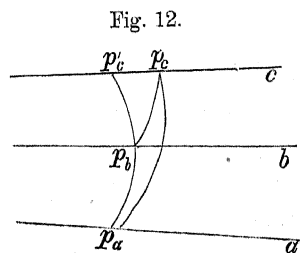
und demnach ist auch

$$T_{ac} - T_{bc} < T_{ab}$$

Die Differenz der Zeiten der Hilfsstrahlen ist also im allgemeinen kleiner als deren Wert für den direkten Strahl. Fällt also p_c mit p'_c zusammen, so muß die Zeitdifferenz ein Maximum werden. Dies giebt ähnlich wie früher zur Bestimmung von x_b , y_c die Gleichungen:

$$\frac{d(T_{ac} - T_{bc})}{dx_c} = 0, \quad \frac{d(T_{ac} - T_{bc})}{dy_c} = 0 \quad . \quad . \quad . \quad (35)$$

Nimmt man endlich noch an, die Punkte p_b und p_c seien im Voraus gegeben, dagegen p_a noch unbekannt, so erhält man einfach durch Vertauschung der Buchstaben:



$$\frac{d(T_{ac} - T_{at})}{dx_a} = 0, \quad \frac{d(T_{ac} - T_{at})}{dy_a} = 0 \quad (36)$$

Zwischen den drei Punkten haben wir somit drei Paar Gleichungen erhalten, und man kann einen berechnen, wenn die beiden andern gegeben sind, oder allgemeiner von den sechs Koordinaten lassen sich zwei bestimmen, wenn vier derselben bekannt sind

C Verhältnis zusammengehöriger Flächenelemente

Werden aus einem Punkte p_a (Fig 13) der Ebene a Strahlen nach den verschiedenen Punkten eines Flächenelementes ds_b der Ebene b gezogen, so schneiden diese nach c verlängert in dieser Ebene wieder ein unendlich kleines Flächenelement heraus, welches ds_c heißen möge. Es soll nun das Verhältnis der beiden Flächenelemente bestimmt werden.

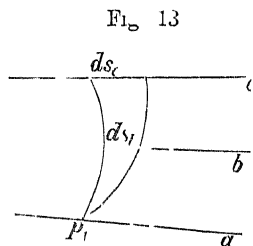


Fig. 13

Bekannt sind die Koordinaten x_a, y_a des Punktes p_a , und willkürlich können angenommen werden die Koordinaten x_b, y_b des Elementes ds_b . Damit ist dann zugleich nach dem früheren die Lage des Elementes ds_c mitbestimmt, und x_c und y_c können als Funktionen von x_b, y_b aufgefalist werden, wenn p_a festgehalten wird. Wir wählen als Form des Elementes ds_b ein Rechteck $dx_b dy_b$ und erhalten dann für ds_c im allgemeinen ein Parallelogramm. Wir bestimmen nun die Größe desselben. Die Länge der Seite, welche der Seite dx_b des Rechteckes der Ebene b entspricht, heiße λ , und die Winkel, welche diese Seite mit den Koordinatenachsen der x und y , bilden, $(\lambda x_c), (\lambda y_c)$. Dann ist

$$\lambda \cos(\lambda x_c) = \frac{dx_c}{dx_b} dx_b, \quad \lambda \cos(\lambda y_c) = \frac{dy_c}{dy_b} dy_b \quad (37)$$

Ist die andere Seite des Parallelogramms μ , ihre Winkel mit den Koordinatenachsen (μx_c) und (μy_c) , so hat man gleicherweise

$$\mu \cos(\mu x_c) = \frac{dx_c}{dy_b} dy_b, \quad \mu \cos(\mu y_c) = \frac{dy_c}{dy_b} dy_b \quad (38)$$

Bilden weiter die Seiten λ und μ den Winkel $(\lambda\mu)$, so kann man schreiben

$$\begin{aligned} \cos(\lambda\mu) &= \cos(\lambda x_c) \cos(\mu x_c) + \cos(\lambda y_c) \cos(\mu y_c) \\ &= \left| \frac{dx_c}{dx_b} \frac{dx_c}{dy_b} + \frac{dy_c}{dx_b} \frac{dy_c}{dy_b} \right| \frac{1}{\lambda\mu} \end{aligned} \quad (39)$$

Der Flächeninhalt des Parallelogramms ds_c ist nun

$$ds_c = \lambda\mu \sin(\lambda\mu) = \sqrt{\lambda^2\mu^2 - \cos^2(\lambda\mu)} \quad (40)$$

Aus den früheren Gleichungen folgt mit Rücksicht auf

$$\begin{aligned} \cos(\lambda x_c) + \cos^2(\lambda y_c) &= 1 \\ \lambda &= \left| \left(\frac{dx_c}{dx_b} \right)^2 + \left(\frac{dy_c}{dx_b} \right)^2 \right|^{1/2} dx_b \\ \mu^2 &= \left| \left(\frac{dx_c}{dy_b} \right)^2 + \left(\frac{dy_c}{dy_b} \right)^2 \right| dy_b \end{aligned} \quad (41)$$

Damit wird

$$\begin{aligned}
\lambda^2 \mu^2 - \lambda^2 \mu^2 \cos^2(\lambda \mu) &= \left[\left(\frac{dx_c}{dx_b} \right)^2 \left(\frac{dx_c}{dy_b} \right)^2 + \left(\frac{dy_c}{dx_b} \right)^2 \left(\frac{dx_c}{dy_b} \right)^2 + \left(\frac{dy_c}{dy_b} \right)^2 \left(\frac{dx_c}{dx_b} \right)^2 \right. \\
&\quad \left. + \left(\frac{dy_c}{dy_b} \right)^2 \left(\frac{dy_c}{dx_b} \right)^2 \right] dx_b^2 dy_b^2 - \left[\left(\frac{dx_c}{dx_b} \right)^2 \left(\frac{dx_c}{dy_b} \right)^2 \right. \\
&\quad \left. + 2 \frac{dx_c}{dx_b} \frac{dx_c}{dy_b} \frac{dy_c}{dx_b} \frac{dy_c}{dy_b} + \left(\frac{dy_c}{dx_b} \right)^2 \left(\frac{dy_c}{dy_b} \right)^2 \right] dx_b^2 \cdot dy_b^2. \\
&= \left[\frac{dx_c}{dx_b} \frac{dy_c}{dy_b} - \frac{dx_c}{dy_b} \frac{dy_c}{dx_b} \right]^2 dx_b^2 \cdot dy_b^2 \dots \dots \dots (42)
\end{aligned}$$

und also:

$$ds_c = (v \cdot n) \cdot \left[\frac{dx_c}{dx_b} \frac{dy_c}{dy_b} - \frac{dx_c}{dy_b} \frac{dy_c}{dx_b} \right] ds_b \dots \dots \dots (43)$$

wo die beigefügten Buchstaben (valor numericus) andeuten, daß nur die positive Wurzel genommen werden soll.

Es handelt sich jetzt nur noch darum, die Abhängigkeit der Koordinaten x_c, y_c von x_b, y_b auszudrücken. Zu dem Ende benutzen wir die erste der gefundenen Gleichungen (34), und differenzieren sie nach x_b und y_b . Dabei ist zu bedenken, daß jede der Größen T von den drei Paaren der Koordinaten a, b, c zwei Paare enthält, welche durch die Indizes angegeben sind, und daß x_c und y_c , wie schon erwähnt, als Funktionen von x_b und y_b anzusehen sind, während x_a und y_a als Konstante zu betrachten sind. Dies giebt die folgenden vier Gleichungen:

$$\left. \begin{aligned}
\frac{d^2(T_{ab} + T_{bc})}{dx_b^2} + \frac{d^2 T_{bc}}{dx_b \cdot dx_c} \cdot \frac{dx_c}{dx_b} + \frac{d^2 T_{bc}}{dx_b \cdot dy_c} \cdot \frac{dy_c}{dx_b} &= 0 \\
\frac{d^2(T_{ab} + T_{bc})}{dx_b \cdot dy_b} + \frac{d^2 T_{bc}}{dx_b \cdot dx_c} \cdot \frac{dx_c}{dy_b} + \frac{d^2 T_{bc}}{dx_b \cdot dy_c} \cdot \frac{dy_c}{dy_b} &= 0 \\
\frac{d^2(T_{ab} + T_{bc})}{dx_b \cdot dy_b} + \frac{d^2 T_{bc}}{dy_b \cdot dx_c} \cdot \frac{dx_c}{dx_b} + \frac{d^2 T_{bc}}{dy_b \cdot dy_c} \cdot \frac{dy_c}{dy_b} &= 0 \\
\frac{d^2(T_{ab} + T_{bc})}{dy_b^2} + \frac{d^2 T_{bc}}{dy_b \cdot dx_c} \cdot \frac{dx_c}{dy_b} + \frac{d^2 T_{bc}}{dy_b \cdot dy_c} \cdot \frac{dy_c}{dy_b} &= 0
\end{aligned} \right\} \dots \dots \dots (44)$$

Bestimmt man aus diesen die Differentialquotienten $\frac{dx_c}{dx_b}, \frac{dy_c}{dx_b}, \frac{dx_c}{dy_b}, \frac{dy_c}{dy_b}$ und substituiert sie in die Gleichung für ds_c , so erhält man die gesuchte Beziehung zwischen den beiden Flächenelementen. Zu dem Zwecke bilden wir die Determinanten:

$$\left. \begin{aligned}
A &= (v \cdot n) \left[\frac{d^2 T_{bc}}{dx_b \cdot dx_c} \cdot \frac{d^2 T_{bc}}{dy_b \cdot dy_c} - \frac{d^2 T_{bc}}{dx_b \cdot dy_c} \cdot \frac{d^2 T_{bc}}{dy_b \cdot dx_c} \right] \\
E_1 \left(\frac{dx_c}{dx_b} \right) &= (v \cdot n) \left[\frac{d^2(T_{ab} + T_{bc})}{dx_b^2} \cdot \frac{d^2 T_{bc}}{dy_b \cdot dy_c} - \frac{d^2(T_{ab} + T_{bc})}{dx_b \cdot dy_b} \cdot \frac{d^2 T_{bc}}{dx_b \cdot dx_c} \right] \\
E_2 \left(\frac{dy_c}{dx_b} \right) &= (v \cdot n) \left[\frac{d^2(T_{ab} + T_{bc})}{dx_b^2} \cdot \frac{d^2 T_{bc}}{dy_b \cdot dy_c} - \frac{d^2(T_{ab} + T_{bc})}{dx_b \cdot dy_b} \cdot \frac{d^2 T_{bc}}{dx_b \cdot dy_c} \right] \\
E_3 \left(\frac{dx_c}{dy_b} \right) &= (v \cdot n) \left[\frac{d^2(T_{ab} + T_{bc})}{dx_b \cdot dy_b} \cdot \frac{d^2 T_{bc}}{dy_b \cdot dy_c} - \frac{d^2(T_{ab} + T_{bc})}{dy_b^2} \cdot \frac{d^2 T_{bc}}{dx_b \cdot dx_c} \right] \\
E_4 \left(\frac{dy_c}{dy_b} \right) &= (v \cdot n) \left[\frac{d^2(T_{ab} + T_{bc})}{dx_b \cdot dy_b} \cdot \frac{d^2 T_{bc}}{dy_b \cdot dy_c} - \frac{d^2(T_{ab} + T_{bc})}{dy_b^2} \cdot \frac{d^2 T_{bc}}{dx_b \cdot dy_c} \right]
\end{aligned} \right\} \dots \dots (45)$$

Dann ist:

$$\frac{ds_c}{ds_b} = (v \cdot n) \left[\frac{E_1}{A} \cdot \frac{E_4}{A} - \frac{E_3}{A} \cdot \frac{E_2}{A} \right] \dots \dots \dots (46)$$

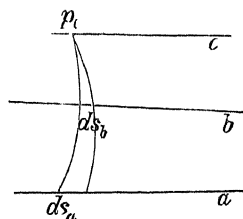
und wenn man noch setzt:

$$E = A^{-1} \{ E_1 E_3 - E_2 E_4 \} \\ = (v \ n) \left[\frac{d(T_{ab} + I_{bc})}{dx_1^2} \frac{d(T_{ab} + I_{bc})}{dy_b^2} - \left(\frac{d(I_{ab} + I_{bc})}{dx_1} \frac{d}{dy_b} \right) \right] \quad (47)$$

wird einfach

$$\frac{ds_c}{ds_b} = \frac{E}{A} \quad (48)$$

Fig 14



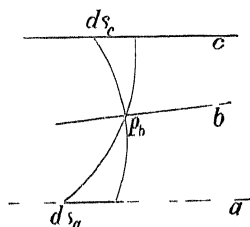
Ware nun in der Ebene c (Fig 14) ein bestimmter Punkt p_i gegeben, und zu dem Flächenelement ds_i der Ebene w das entsprechende ds_a der Ebene a zu suchen, so kann dies einfach durch Vertauschung der Buchstaben a und c geschehen, da b eine unveränderte Rolle spielt. Dadurch ändert sich I nicht, und an Stelle von A tritt eine analoge Determinante

$$C = (v \ n) \left| \frac{\partial^2 I_{al}}{\partial x_a \partial x_b} \frac{\partial T_{al}}{\partial y_a \partial y_l} - \frac{\partial^2 T_{ab}}{\partial x_l \partial y_l} \frac{\partial^2 T_{ab}}{\partial y_a \partial x_l} \right| \quad (49)$$

Man erhält so einfach

$$\frac{ds_a}{ds_b} = \frac{C}{A} \quad (50)$$

Fig 15



Wird endlich angenommen (Fig 15), es sei in der Ebene b ein bestimmter Punkt gegeben, p_i , sowie in a irgend ein Flächenelement ds_a , von dessen einzelnen Punkten durch p_i hindurch Strahlen nach c gelegt werden, wo sie wiederum das entsprechende Flächenelement ds_c heraus schneiden, so finden wir das Verhältnis beider Elemente, indem wir beachten, daß die Determinanten A , C , E resp den Ebenen c , a , b angehören. Ganz analog wie für (48) und (50) finden wir drittens auch

$$\frac{ds_c}{ds_a} = \frac{C}{A} \quad (51)$$

Die beiden in diesem Falle zusammengehörigen Flächenelemente verhalten sich gerade so, als ob zunächst in der Ebene b ein Element ds_b gegeben wäre, und man in den Ebenen a und c einen Ausgangspunkt der Strahlen wählte, und dann jedesmal in der dritten Ebene das entsprechende Element herstellte.

Gerade wie wir mit der ersten der Grenzgleichungen verfahren, laßt sich dies auch mit den übrigen zwei Paaren bewerkstelligen, wodurch wir stets zu drei Größen analog den A , C und E geführt werden, durch welche sich die Verhältnisse der Flächenelemente ausdrücken lassen. Unter den so erhaltenen neun Größen kommen aber je zwei dreimal vor, so daß sich die Zahl der verschiedenen auf sechs beläuft. Wir finden diese Größen leicht durch Permutation der Indizes

$$A = (v \ n) \left[\frac{\partial^2 T_{bc}}{\partial x_b \partial x_c} \frac{\partial^2 T_{bc}}{\partial y_b \partial y_c} - \frac{\partial^2 T_{bc}}{\partial x_b \partial y_c} \frac{\partial^2 T_{bc}}{\partial y_b \partial x_c} \right] \\ B = (v \ n) \left[\frac{\partial^2 T_{ac}}{\partial x_a \partial x_c} \frac{\partial^2 T_{ac}}{\partial y_a \partial y_c} - \frac{\partial^2 T_{ac}}{\partial x_a \partial y_c} \frac{\partial^2 T_{ac}}{\partial y_a \partial x_c} \right] \\ C = (v \ n) \left[\frac{\partial^2 T_{ab}}{\partial x_a \partial x_b} \frac{\partial^2 T_{ab}}{\partial y_a \partial y_b} - \frac{\partial^2 T_{ab}}{\partial x_a \partial y_b} \frac{\partial^2 T_{ab}}{\partial y_a \partial x_b} \right] \quad (52)$$

$$\left. \begin{aligned} D &= (v \cdot n) \left\{ \frac{d^2(T_{ac} - T_{ab})}{dx_a^2} \cdot \frac{d^2(T_{ac} - T_{ab})}{dy_a^2} - \left[\frac{d^2(T_{ac} - T_{ab})}{dx_a \cdot dy_a} \right]^2 \right\} \\ E &= (v \cdot n) \left\{ \frac{d^2(T_{ab} + T_{bc})}{dx_b^2} \cdot \frac{d^2(T_{ab} + T_{bc})}{dy_b^2} - \left[\frac{d^2(T_{ab} + T_{bc})}{dx_b \cdot dy_b} \right]^2 \right\} \\ F &= (v \cdot n) \left\{ \frac{d^2(T_{ac} - T_{bc})}{dx_c^2} \cdot \frac{d^2(T_{ac} - T_{bc})}{dy_c^2} - \left[\frac{d^2(T_{ac} - T_{bc})}{dx_c \cdot dy_c} \right]^2 \right\} \end{aligned} \right\}$$

Mit Hilfe dieser sechs Größen lassen sich die Verhältnisse der Flächenebene wie folgt ausdrücken:

$$\left. \begin{aligned} \frac{ds_c}{ds_b} &= \frac{E}{A} = \frac{A}{F} = \frac{C}{B} \\ \frac{ds_b}{ds_a} &= \frac{C}{E} = \frac{B}{A} = \frac{D}{C} \\ \frac{ds_a}{ds_c} &= \frac{A}{C} = \frac{F}{B} = \frac{B}{D} \end{aligned} \right\} \dots \dots \dots (53)$$

Die drei Horizontalreihen beziehen sich auf die Fälle, wo entweder in der Ebene a oder c oder b ein bestimmter Punkt angenommen ist, durch den die Strahlen gehen müssen. Die Vertikalreihen sind stets aus einem der Minimumgleichungssysteme und zwar der Reihe nach aus dem ersten, zweiten und dritten abgeleitet.

Zwischen den sechs Gleichungen bestehen übrigens noch folgende Gleichungen, die sich aus dem obigen ergeben:

$$\left. \begin{aligned} D &= \frac{BC}{A}, \quad E = \frac{CA}{B}, \quad F = \frac{AB}{C} \\ A^2 &= EF, \quad B^2 = FD, \quad C^2 = DE \end{aligned} \right\} \dots \dots \dots (54)$$

Mit diesen sechs Größen wollen wir nun weiter rechnen, und werden in jedem Falle diejenigen anwenden, welche der Rechnung am geeignetsten einzufügen ist.

D. Bestimmung der gegenseitigen Zustrahlung.

Nach den vorhergegangenen Entwicklungen können wir nun den Fall untersuchen, auf welchen sich der Kirchhoffsche Ausdruck bezieht, indem wir die gegenseitige Wärmezustrahlung zweier Flächenelemente bestimmen, wenn jeder Punkt des einen Elementes von jedem Punkte des andern einen und nur einen, oder höchstens eine beschränkte Anzahl von einzelnen Strahlen, die man gesondert betrachten kann, erhält. Ein anderer Fall, durch Brechung und Reflexion verursacht, wäre der, daß in einem Punkte des einen Elementes eine sehr große Zahl von einzelnen Strahlen kondensiert würde.

Sind in den Ebenen a und c die beiden Elemente ds_a und ds_c gegeben, so wollen wir zuerst die Wärme bestimmen, welche dem Elemente ds_c von dem Elemente ds_a zugesendet wird. Zu dem Ende denken wir uns die Ebene b parallel zu der Ebene a gelegt in solch kleinem Abstände q , daß bei jedem von ds_a nach ds_c gehenden Strahl das zwischen den Ebenen a und b gelegene Stück als geradlinig angesehen werden darf, und ebenso die geringe Schichte q des durchlaufenen Mediums als homogen. Das von einem Punkte des Elementes ds_a nach ds_c gehende Strahlenbüschel schneidet aus b das Element ds_b heraus, dessen Größe dargestellt werden kann durch:

$$ds_b = \frac{B}{C} ds_c \dots \dots \dots (55)$$

Die Größe C läßt sich in dem angenommenen Falle wegen der besonderen Lage der Ebene b recht einfach ausdrücken. Es sei wie es auch von Kirchhoff gezeichnet ist das Koordinatensystem in b so gewählt, daß es dem Koordinatensystem in der parallelen Ebene a vollkommen entspricht. Es sollen nämlich die Anfangspunkte beider Systeme in der auf beiden Ebenen Senkrechten liegen und die Axen einander parallel verlaufen. Dann ist der Abstand zweier in den beiden Ebenen liegender Punkte mit den Koordinaten x_1, y_1 und x_2, y_2 gegeben durch die Gleichung

$$r = \sqrt{a^2 + (x_1 - x_2)^2 + (y_1 - y_2)^2} \quad (56)$$

Ist nun die Fortpflanzungsgeschwindigkeit des Strahles in der Nähe der Ebene $r = 0$ c_1 heißt man für die Zeit, welche der Strahl braucht um den Weg r zu durchlaufen, einfach

$$t = \frac{r}{c_1} \quad (57)$$

da ja das Medium homogen, also c_1 konstant, und r als geradlinig betrachtet werden sollte. Demgemäß läßt sich der Ausdruck von C so schreiben

$$C = (c_1 n) \frac{1}{c_1} \left(\frac{dx_1}{dt_1} \frac{dx_2}{dt_2} + \frac{dy_1}{dt_1} \frac{dy_2}{dt_2} + \frac{d^2 r}{dt_1 dt_2} + \frac{d^2 r}{dt_1 dt_2} \right) \quad (58)$$

Setzt man hierin für r einen Wert, so kommt

$$C = (c_1 n) \frac{1}{c_1} \left\{ \frac{r}{r^3} \left((x_1 - x_2)^2 + (y_1 - y_2)^2 \right) + \frac{2}{r^3} \left((x_1 - x_2)(y_1 - y_2) + (y_1 - y_2)(x_1 - x_2) \right) \right\} \quad (58a)$$

$$C = (c_1 n) \frac{1}{c_1} \frac{a}{r^3} \quad (58c)$$

Hierdurch geht die Gleichung (55) über in

$$d = \frac{c_1^2}{n} \frac{1}{a^3} B da \quad (59)$$

Ist endlich der Winkel, welchen da von einem Punkte des Elementes d ausgehende unendlich dünne Strahlenbündel mit der auf dem Elemente errichteten Normale bildet, mit ϑ bezeichnet, so ist

$$\cos \vartheta = \frac{a}{r} \quad (60)$$

und man kann daher der vorigen Gleichung auch die folgende Form geben

$$d = \frac{1}{\cos^3 \vartheta} \frac{1}{a^3} B da \quad (61)$$

Jetzt können wir auch leicht die Warmemenge bestimmen, welche das Element da von ds_0 erhält. Von jedem Punkte des Elementes geht ein unendlich dünnes Strahlenbündel aus, dessen Kegeleffnungen als konstant anzusehen sind. Die Größe der Kegeleffnung wird gemeinlich durch die Größe und Lage des Flächenelementes da in welchem der Kegel die Ebene b schneidet. Um so geometrisch zu ausdrücken, denken wir uns um den Austrittspunkt mit dem Radius q eine Kugel geschlagen, innerhalb deren wir die Fortpflanzung der Strahlen als geradlinig betrachten dürfen. Ist dann da das Flächenelement, in welchem die Kugeloberfläche von dem Strahlenkegel geschnitten wird, so stellt der Bruch $\frac{da}{q^2}$ die Öffnung des Kegels dar. Da nun das Flächenelement ds_0 von der Spitze des Kegels um r entfernt ist, und die auf d errichtete Normale, welche

mit der auf ds_a errichteten parallel ist, mit dem unendlich dünnen Strahlenbündel den Winkel ϑ bildet, so ist:

$$\frac{ds}{\varrho^2} = \frac{\cos \vartheta ds_b}{r^2} \dots \dots \dots (62)$$

Setzt man hierin den für ds_b gefundenen Ausdruck (61) so erhält man:

$$\frac{ds}{\varrho^2} = \frac{v_a^2}{\cos \vartheta} B ds_c \dots \dots \dots (63)$$

Es kommt nun darauf an, zu bestimmen, wie viel Wärme das Element ds_a durch jenes auf der Kugelfläche bestimmte Element $d\sigma$ sendet. Diese Wärmemenge ist erstens proportional der Gröfse des ausstrahlenden Elementes ds_a , ferner proportional der Gröfse der Kegelöffnung $\frac{d\sigma}{\varrho^2}$, und endlich nach dem Emissionsgesetze, proportional dem Kosinus des Winkels ϑ , welchen der unendlich schmale Strahlenkegel mit der Normale bildet. Man hat also, wenn noch ε ein von der Temperatur des Flächenelementes abhängiger Faktor ist:

$$\varepsilon \cos \vartheta \frac{d\sigma}{\varrho^2} ds_a$$

Zur Bestimmung des Faktors ε haben wir die Bedingung, daß die ganze von ds_a ausgestrahlte Wärmemenge, also die der ganzen über der Ebene a befindlichen Halbkugel zugestrahlte Wärmemenge gleich dem Produkte $e_a ds_a$ sein muß, worin e_a die Stärke der Emission der Fläche a an der Stelle des Elementes ds_a bedeutet. Man hat also die Gleichung:

$$\frac{\varepsilon}{\varrho^2} \int \cos \vartheta d\sigma = e_a \dots \dots \dots (64)$$

das Integral über die Halbkugel ausgedehnt. Daraus folgt:

$$\varepsilon \pi = e_a \dots \dots \dots (65)$$

Es ist demnach die von ds_a durch $d\sigma$ gesandte Wärmemenge:

$$\frac{e_a}{\pi} \cos \vartheta \frac{d\sigma}{\varrho^2} ds_a$$

Setzt man statt $\frac{d\sigma}{\varrho^2}$ den obigen (63) Wert, so erhält man die Wärmemenge, welche ds_c von ds_a durch Zustrahlung erhält. Diese ist also:

$$\frac{e_a}{\pi} v_a^2 B ds_a ds_c \dots \dots \dots (66a)$$

In ganz derselben Weise erhält man auch die Wärmemenge, welche ds_a von ds_c durch Strahlung bekommt. Ist e_c die Gröfse der Emission der Ebene c an der Stelle, wo das Element ds_c liegt, und v_c die Fortpflanzungsgeschwindigkeit der Strahlen in der Nähe von ds_c , so hat man:

$$\frac{e_c}{\pi} v_c^2 B ds_a ds_c \dots \dots \dots (66b)$$

E. Abhängigkeit der Ausstrahlung von dem umgebenden Medium.

Die abgeleiteten Ausdrücke für die gegenseitig zugestrahlten Wärmemengen sind gleich jenen, welche schon Kirchhoff gefunden. Da dieser Forscher aber als Medium den leeren Raum betrachtete, so fehlen die Fortpflanzungsgeschwindigkeiten, welche in diesem Falle der Einheit gleich sind. Vergleichen wir nun die gewonnenen

Resultate so ergibt sich, daß die Wärmemenge, welche das Element ds_i dem Elemente ds zustrahlt, sich zu derjenigen, welche das Element ds_i ausstrahlt, verhält wie

$$e_i \nu_i^2 : e \nu^2 \quad (67)$$

Hierin liegt nun eine interessante Tatsache. Die Größe der Emission eines absolut schwarzen Körpers hängt also außer von der Wellenlänge nicht nur von der Temperatur ab, sondern auch von dem Medium, in welchem die Ausstrahlung vor sich geht. Denn waren selbst bei verschiedenen Medien, aber gleichen Temperaturen die Emissionen gleich, also $e_i = e$, so würden die einander zugestrahltten Wärmemengen nicht gleich sein, sondern sich verhalten wie ν_i^2 zu ν^2 . Zwei Körper in verschiedenen Medien würden also nicht ihre Temperaturen auszugleichen suchen, sondern der eine würde den andern auf eine höhere Temperatur erwärmen, als er selbst hat. Da diese Folgerung aber dem zweiten Hauptsatze der Wärmetheorie, wonach Wärme nicht von selbst von einem kälteren Körper in einen wärmeren übergehen kann, widerspricht, so muß man annehmen, daß zwischen zwei vollkommen schwarzen und gleich temperierten Flächenelementen die gegenseitige Zustrahlung gleich ist, und setzen

$$e_i \nu_i^2 = e \nu^2 \quad (68a)$$

Führt man Brechungsindizes ein, so kann man diese Gleichung auch so schreiben

$$e_i n_i^2 = e n^2 \quad (68b)$$

Die Emission vollkommen schwarzer Körper verhält sich bei gleicher Temperatur und Wellenlänge wie umgekehrt die Quadrate der Fortpflanzungsgeschwindigkeiten in den umgebenden Mitteln, oder drückt wie die Quadrate ihrer Brechungskoeffizienten.

Durch dieses Gesetz ist zugleich die Notwendigkeit gegeben, bei Strahlungen auch das Medium zu berücksichtigen, sowie die Möglichkeit dieser Berücksichtigung.

Setzt man nun die Wellenlänge ν variiert, so ist zwar für jede derselben das dem abgeleiteten anderen Gesetz in welchem jedoch n oder e als Funktion der Wellenlänge zu betrachten ist. Im Spektrum kann sich also ν verändern, wenn der ausstrahlende Körper in ein anderes Medium gesetzt wird.

Will man endlich statt der vollkommen schwarzen Körper auch Körper von anderer Natur betrachten, so muß man statt der Emission einen Bruch, welcher die Emission als Zähler und den Absorptionskoeffizient α Nenner hat, in die Formeln einführen, und erhält dann für diesen Bruch entsprechende Beziehungen, wie für die Emission, d. h. Bei dieser Verallgemeinerung ist jedoch auch auf den Einfluß der Strahlungsrichtung, auf die Emission und Absorption zu achten.

Wendet man auf diesen allgemeineren Fall den schon bei der Ableitung des Kirchhoffschen Gesetzes besprochenen Helmholtzschen Satz an, so wird man leicht einsehen können, daß die Absorption irgend eines Körpers von dem umgebenden Medium unabhängig sein müsse, daß also in der Gleichung

$$\frac{P}{1 - \alpha} = \frac{P'}{1 - \alpha'} \quad (69)$$

$1 - \alpha'$ und $P' = P/\nu$ sein muß, wie dies auch Versuche von Quintus Tschiers¹ bestätigen. Man kann also ganz allgemein sagen: Die Emission eines Körpers ist drückt proportional dem Quadrate des Brechungsindex des umgebenden Mediums.

¹ Wiedner, Experimentellphysik III. Bd. pag. 214. Fig. 1 u. 2.

4. Zöllners Folgerungen aus dem Kirchhoffschen Gesetze.¹

Die Fruchtbarkeit des Kirchhoffschen Gesetzes zeigt sich schon nach einer kleinen an demselben vorgenommenen Veränderung, da man in dieser Form eine Menge von Spektralerscheinungen erklären kann.

a) Wir nennen E_λ eine homogene Lichtmenge von der Wellenlänge λ , welche von der Flächeneinheit einer ebenen leuchtenden Gasschicht von einheitlicher Dicke ausgestrahlt wird, und A_λ die von dieser Schicht absorbierte Lichtmenge von derselben Wellenlänge.

Hat man z. B. m solcher Schichten, so berechnet man deren Absorptionskoeffizient recht leicht. Die erste Schichte emittiert E_λ ; die zweite ebensoviel. Wegen der Absorption in der ersten Schichte tritt aber nach aufsen nur $E_\lambda(1-A_\lambda)$. Nach der zweiten Schichte ist auch E_λ der dritten Schichte zu $E_\lambda(1-A_\lambda)$ geworden; wegen Absorption in der ersten Schichte tritt aber nur noch $E_\lambda(1-A_\lambda)(1-A_\lambda)$ aus. Man sieht leicht, wie das fortgesetzt werden muß. Die Emission der r -ten Schichte beträgt nach dem Durchgange durch die erste Schichte nur noch $E_\lambda(1-A_\lambda)^{r-1}$. Das gesamte emittierte Licht ist also:

$$E_{\lambda m} = E_\lambda \sum_{r=1}^m (1-A_\lambda)^{r-1} = E_\lambda \frac{1-(1-A_\lambda)^m}{A_\lambda}$$

Sind also m solcher Schichten hintereinander befindlich, so ist die Menge $E_{\lambda m}$ des von der Flächeneinheit senkrecht ausgestrahlten Lichtes dieser vielfachen Schichte:

$$E_{\lambda m} = \frac{1-(1-A_\lambda)^m}{A_\lambda} E_\lambda \quad \dots \quad (70)$$

Für eine unendlich benachbarte Wellenlänge seien diese beiden Größen durch E_{λ_1} und A_{λ_1} bezeichnet. Setzt man nun $\frac{E_\lambda}{A_\lambda} = e_\lambda$, $\frac{E_{\lambda_1}}{A_{\lambda_1}} = e_{\lambda_1}$, so erhält man für das Helligkeitsverhältnis der beiden benachbarten Spektralregionen:

$$\frac{E_{\lambda m}}{E_{\lambda_1 m}} = \frac{[1-(1-A_\lambda)^m] e_\lambda}{[1-(1-A_{\lambda_1})^m] e_{\lambda_1}} \quad \dots \quad (71)$$

Die Gröfse e ist nun gerade die bekannte Kirchhoffsche Funktion der Wellenlänge und Temperatur, welche nach Kirchhoff die folgenden Eigenschaften besitzt:

Sie ist unabhängig von der Natur des Stoffes und ändert sich bei konstanter Temperatur stetig mit der Wellenlänge bis zu demjenigen Werte der letzteren, für welche sie verschwindet, so daß sie weder auffallende Maxima noch Minima besitzt.

Sind also in einem Spektrum Diskontinuitäten vorhanden, so können diese für dieselbe Wellenlänge nicht in dessen Emissionsfunktion stecken.

Mit Hilfe dieses Satzes schließt Kirchhoff theoretisch auf die Möglichkeit der Umkehrung der diskontinuierlichen Spektren, und da dieser Schluss durch die Beobachtung bestätigt wird, so kann darin umgekehrt ein Beweis für die Realität der erwähnten Eigenschaften der Funktion e gesucht werden.

Es folgt daraus, daß sich $\frac{e_\lambda}{e_{\lambda_1}}$ bei sehr nahe gleichem λ_1 und λ der Einheit nähert; da weiter A_λ und A_{λ_1} stets echte Brüche sind, so wird auch

$$\frac{I_{\lambda,m}}{I_{\lambda_1,n}} = \frac{e_{\lambda}}{e_{\lambda_1}}$$

wenn entweder $I_{\lambda} = I_{\lambda_1} = 1$ oder $m \sim \infty$ wird. Das heißt

Das Helligkeitsverhältnis zweier benachbarten Stellen des diskontinuierlichen Spektrums nimmt bei Vermehrung der leuchtenden Schichten oder bei Vergrößerung des Absorptionskoeffizienten derselben Schichte stetig bis zu demjenigen Werte ab, welcher für dieselbe Wellenlänge und dieselbe Temperatur dem kontinuierlichen Spektrum eines absolut schwarzen Körpers entspricht.

Die Abnahme des Helligkeitsverhältnisses zweier unmittelbar benachbarter Spektralstellen bei gleichzeitiger Zunahme ihrer Helligkeit muß sich dem Auge notwendig zuerst als eine Verbreiterung, der betreffenden Linie durch abnehmende Scharfe ihrer Ränder und dann allmählich als beginnende Kontinuität des ganzen Spektrums bemerkbar machen.

b) Was nun von der Dicke der Schichten gesagt wurde, gilt unter sonst gleichen Umständen auch von der Dichte der Schichte. Denn die Absorption hängt nur von der Anzahl der vom Lichtstrahle getroffenen Molekeln ab. Bezeichnet also σ gleichzeitig auf die Einheit der Dichte ρ , so kann man auch schreiben

$$\frac{I_{\lambda,m}}{I_{\lambda_1,n}} = \left[1 - (1 - I_{\lambda})^{\sigma} \right] e_{\lambda} \quad (62)$$

$$\frac{I_{\lambda,m}}{I_{\lambda_1,n}} = \left[1 - (1 - A_{\lambda_1})^{\sigma} \right] e_{\lambda_1}$$

woraus folgt: Bei steigendem Drucke findet eine Verbreiterung der Spektrallinien statt, welche allmählich in die Kontinuität des Spektrums übergeht.

Da nun bei festen und flüssigen Körpern σ sehr viel größer ist, als bei Gasen, so erklärt sich von selbst das kontinuierliche Spektrum dieser dichteren Körper.

Sind die betrachteten Spektralstellen nicht benachbart, sondern sogar weit von einander entfernt, so bleibt ihr Helligkeitsverhältnis nach (72) noch immerhin eine Funktion des Druckes oder der Dichte.

Um die σ -Verhältnisse an einem Beispiele klar darzulegen, setzen wir für eine Spektrallinie $I_{\lambda} = 0.100$ für ihre unmittelbare Umgebung dagegen $I_{\lambda_1} = 0.005$. Für benachbarte Spektralregionen ist weiter $\frac{e_{\lambda}}{e_{\lambda_1}} = 1$ für weiter getrennte, etwa für die Linien C und F des Wasserstoffes nehmen wir an $\frac{e_{\lambda}}{e_{\lambda_1}} = 0.2$, während wir die obigen Werte der Absorptionskoeffizienten der Einfachheit halber beibehalten.

Unter diesen Annahmen findet man für wachsende Werte der Dichtigkeiten folgende Reihen des Helligkeitsverhältnisses der betrachteten Spektralregionen:

Helligkeitsverhältnis eines Spektrums bei verschiedenen Drucke

Benachbarte Teile Getrennte Teile

σ	$\frac{I'_{\lambda,m}}{I_{\lambda_1,n}}$	σ	$\frac{I_{\lambda,m}}{I'_{\lambda_1,n}}$
1	20.0	1	5.00
10	13.3	10	3.33
50	4.0	50	1.13
100	2.0	100	0.60
200	1.6	200	0.40
300	1.3	300	0.33
400	1.2	400	0.30
500	1.1	500	0.28

Im ersteren Falle wäre also für den Wert $\sigma = 1$ die untersuchte Spektrallinie 20 mal so hell, als ihre unmittelbare Umgebung, und würde daher dem Auge als scharfe helle Linie sich darstellen. Bei einer 500 mal größeren Dichte würde sich dagegen die Helligkeit der Linie zu der des Hintergrundes verhalten, wie 11 zu 10, so daß sie erbreitert und an den Rändern verwaschen erscheinen müßte.

Der zweite Fall zeigt, daß verschiedene Teile des Spektrums durch Vergrößerung der Dichte ihr Helligkeitsverhältnis umkehren können. Bei der Dichte 1 ist nämlich die Linie von der Wellenlänge λ 5 mal heller, als jene von der Länge λ_1 . Bei der 50 fachen Verdichtung sind beide fast gleich hell, bei 500 facher schon diese 4 mal so hell als jene.

Nimmt die Dichtigkeit stetig bis 0 ab, so nähert sich das Helligkeitsverhältnis dem Grenzwerte:

$$\left(\frac{E_{\lambda\sigma}}{E_{\lambda_1\sigma}} \right)_{\sigma=0} = \frac{e_{\lambda} \operatorname{lg} \operatorname{nat} (1 - A_{\lambda})}{e_{\lambda_1} \operatorname{lg} \operatorname{nat} (1 - A_{\lambda_1})} \cdot \dots \dots \dots (73)$$

Setzt man für benachbarte Spektralregionen den Wert $\frac{e_{\lambda}}{e_{\lambda_1}} = 1$, so wird für das erstere Beispiel die Lage der Helligkeitsasymptote 20.8, also nur noch wenig verschieden von dem schon bei $\sigma = 1$ erlangten Werte.

c) Wir befassen uns nun mit den Veränderungen der Helligkeit derselben Linie bei verschiedenem Drucke aber konstanter Temperatur. Wir hatten für eine Linie von der Wellenlänge λ bei der Dichte σ :

$$E_{\lambda\sigma} = [1 - (1 - A_{\lambda})^{\sigma}] \frac{E_{\lambda}}{A_{\lambda}}$$

Es verschwindet demnach $E_{\lambda\sigma}$ für $\sigma = 0$, und erreicht den Maximalwert $E_{\lambda\sigma} = \frac{E_{\lambda}}{A_{\lambda}}$ für $\sigma = \infty$.

Für einen gegebenen Wert der Temperatur und der Dichte wird $E_{\lambda\sigma}$ für irgend ein λ ein absolutes Maximum sein: Es wird unter den verschiedenen hellen Linien eines Spektrums eine die hellste sein müssen, da sowohl A_{λ} als $\frac{E_{\lambda}}{A_{\lambda}}$ Funktionen der Wellenlänge sind. Berücksichtigt man nun, daß $E_{\lambda\sigma}$, unter eine gewisse, durch die Empfindlichkeit unseres Auges gegebene Helligkeitsgrenze herabgesunken, für unsern Eindruck verlöscht, so folgt der Satz:

Wird bei konstanter Temperatur die Dichtigkeit eines glühenden Gases stetig vermindert, so wird auch die Zahl der Linien seines Spektrums vermindert, und schließlich das ganze Spektrum im allgemeinen auf nur eine Linie reduziert werden, deren Lage von der Temperatur und Qualität des Gases abhängt.

Als Bestätigung dieses Satzes führen wir die Beobachtungen Lockyers und Franklands¹ an, welchen es gelang, das Hydrogen- und Nitrogen-Spektrum auf eine einzige Linie zu reduzieren.

Aus einem derart reduzierten Spektrum darf man aber durchaus keinen Schluß auf die Temperatur ziehen, da ja bei jeder Temperatur eine Dichte existiert, welche dasselbe Phänomen hervorbringt. Umgekehrt kann auch die Kontinuität eines Spektrums

¹ Proc. of the R. Society No. 112.

nicht ohne weiteres als Grundlage einer Dichteschätzung dienen, da ja bei der aufsersten Verdünnung eine hinreichend dicke Schichte dieselbe Erscheinung hervorruft.

Immer laßt sich aber eine Grenze angeben unter welcher die Temperatur eines glühenden Gases mit diskontinuierlichem Spektrum nicht liegen kann.

Der Maximalwert von $E_{\lambda, \sigma}$ ist nämlich jene Helligkeit, welche es für die gleiche Temperatur und Wellenlänge der absolut schwarzen Körper — unabhängig von seinen übrigen Eigenschaften besitzt.

Gehen wir nun wieder zu dem Ausdrucke in (72) zurück, den wir wieder für unendlich benachbarte Wellenlängen gelten lassen. Setzt man dann wieder $\frac{\lambda}{\lambda_1} = 1$, so hängt bei konstanter Dichte das Helligkeitsverhältnis zweier benachbarter Spektralstellen nur von den Werten des Absorptionsvermögens ab. Diese Werte können nun bei veränderlicher Temperatur für dieselbe Wellenlänge ähnliche Maxima und Minima haben wie sie diese für veränderliche Wellenlängen bei konstanter Temperatur in der That zeigen. Es kann also das Verhältniss $\frac{E_{\lambda, \sigma}}{E_{\lambda_1, \sigma}}$ lediglich durch Temperaturveränderungen grösser oder kleiner als 1 werden. Hieraus folgt, daß sich die Helligkeitsverhältnisse zweier benachbarter Spektralstellen durch Temperaturveränderungen umkehren können, so daß an die Stelle des früheren Maximums ein Minimum tritt.

Wir sehen daraus die Verschiedenheit der Wirkungsweise von Druck und Temperatur. Während durch den Druck ein bestehender Intensitätsunterschied zum Verschwinden gebracht werden kann, bewirkt die Veränderung der Temperatur sogar eine Umkehrung der bestehenden Verhältnisse.

Ist also die Verschiedenheit zweier Spektren desselben glühenden Gases eine solche, daß für irgend eine Wellenlänge dem Maximum des einen Spektrums ein Minimum des andern entspricht, so müssen die den beiden Spektren zugehörigen Temperaturen verschieden sein.

d) In ähnlicher Weise, wie Kirchhoff empirisch auf die Continuität der Funktion ϵ bei Veränderung der Wellenlänge und bei konstanter Temperatur schloß, laßt sich auch auf die Continuität jener Funktion bei konstanter Wellenlänge aber veränderlicher Temperatur schließen.

Bezüglich der zuerst erwähnten Continuität bemerkt Kirchhoff:

Für eine konstante Temperatur ändert sich die Funktion ϵ kontinuierlich mit der Wellenlänge, so lange diese nur nicht denjenigen Wert erhält, bei dem für jene Temperatur ϵ zu verschwinden beginnt. Die Richtigkeit dieser Behauptung kann man schließen aus der Continuität des Spektrums eines glühenden Platindrahtes, sobald man annimmt, daß das Absorptionsvermögen dieses Körpers eine kontinuierliche Funktion der Wellenlänge der auffallenden Strahlen ist.

Es beruht dieser Schluß darauf, daß das Spektrum schwarzer undurchsichtiger glühender Körper unserm Auge die Gesamtheit aller den verschiedenen Werten der Wellenlänge zugehörigen Funktionswerte von ϵ in räumlicher Nebeneinanderlage darbietet, wie sie der bestimmten Temperatur des glühenden Körpers entsprechen. Ware nun die Stärke des physiologischen Eindruckes, mit welcher die verschiedenen Werte von ϵ in einem Spektrum auf unser Sensorium einwirken, nicht ebenfalls eine Funktion der Wellenlänge, oder mit andern Worten, könnten wir voraussetzen, daß das physiologisch bestimmte Intensitätsverhältniss zweier verschiedener Teile des Spektrums gleich

dem mechanischen sei, so würde der Gang der Funktion e bei Veränderung der Wellenlänge einfach durch die photometrisch bestimmte Intensitätskurve eines gegebenen Spektrums bei konstanter Temperatur des glühenden Körpers aufgefaßt werden können. Obschon nun eine solche Darstellung aus dem angeführten Umstande nicht möglich ist, und die Natur der physiologischen Funktion, nach welcher sich der optische Eindruck eines homogenen Strahles bei konstanter lebendiger Kraft mit der Wellenlänge ändert, unbekannt ist, so läßt sich doch auch von dieser Funktion behaupten, daß sie notwendig eine kontinuierliche sein müsse.¹

Denn wäre dies nicht der Fall, so könnten die Spektren undurchsichtiger glühender Körper auf unser Sensorium nur dann einen kontinuierlichen Eindruck machen, wenn die physiologische Funktion in einer solchen Weise diskontinuierlich wäre, daß stets ein Maximalwert in der einen Funktion durch einen Minimalwert in der andern kompensiert würde. Da nun aber die Annahme einer solchen Beziehung zwischen den glühenden Körpern und unserer Empfindung offenbar eine absurde wäre, so folgt aus der Kontinuität der Spektren undurchsichtiger glühender Körper ebensowohl die Kontinuität der Funktion e als diejenige der physiologischen Funktion der Intensität des Reizes in seiner Abhängigkeit von der Wellenlänge.

Da nun nach allen unseren Erfahrungen die Intensität des Spektrums mit wachsender Temperatur zunimmt, so gilt dasselbe auch für die Emissionsfunktion, und es folgt hieraus, daß bei hohen Temperaturen auch das Absorptionsvermögen größer sein wird.

Aus diesem Umstande ergeben sich einige interessante Folgerungen für die Verwandlung eines diskontinuierlichen Spektrums in ein kontinuierliches. Betrachtet man nämlich, Gleichung (72), die Intensitätsverhältnisse benachbarter Spektralregionen, für welche $\frac{e_\lambda}{e_{\lambda'}}$ sich der Grenze Eins nähert, so werden diese um so rascher dem Werte 1 zustreben, je größer A_λ und $A_{\lambda'}$ gesetzt werden. Wie wir früher sahen, ist aber die Annäherung an diesen Grenzwert identisch mit der Verbreiterung der betreffenden Spektralstelle und darauf folgender Kontinuität des Spektrums. Ist wie früher $A_\lambda = 0.100$ und $A_{\lambda'} = 0.005$, so verringert sich das Intensitätsverhältnis bei Erhöhung des Druckes von $\sigma = 1$ bis $\sigma = 500$ von dem Werte 20.0 bis auf 1.1. Setzt man aber jetzt beide Werte des Absorptionsvermögens fünfmal größer, also $A_\lambda = 0.500$, $A_{\lambda'} = 0.025$, so erhält man folgende Reihe der Intensitätsverhältnisse für verschiedene Drücke:

σ	$A_\lambda = 0.500$	$A_\lambda = 0.100$
	$A_{\lambda'} = 0.025$	$A_{\lambda'} = 0.005$
1	20.0	20.0
10	4.5	13.3
20	2.5	9.2
40	1.6	5.3
80	1.1	3.0

Es erreicht also hier das Intensitätsverhältnis bei ursprünglich gleicher GröÙe jenen geringen Wert 1.1 schon bei einem Drucke, der über 6 mal kleiner als derjenige

¹ Der Begriff „kontinuierlich“ ist hier, wie schon eingangs erwähnt wurde, stets in spektralem Sinne zu verstehen — bedeutet also die Abwesenheit stark hervortretender Maxima oder Minima eines Strahlenkomplexes.

ist, der bei niedrigen Werten des Absorptionsvermögens für dieses Intensitätsverhältnis erforderlich ist

Diese Resultate können in den folgenden Sätzen ausgesprochen werden

Das Intensitätsverhältnis zweier benachbarter Stellen eines Spektrums ändert sich um so schneller mit der Dichtigkeit, je größer das Absorptionsvermögen in den betreffenden Stellen ist

Und weiter mit Berücksichtigung des für höhere Temperaturen größeren Wertes der Absorption

Ein diskontinuierliches Spektrum verwandelt sich durch Steigerung der Dichtigkeit um so schneller in ein kontinuierliches, je höher die Temperatur des glühenden Gases ist

Man erinnert sich, daß die Wasserstofflinie $H\beta$ sehr leicht und energisch auf Druckänderungen reagiert und wird daher auf das große Absorptionsvermögen des Wasserstoffs für diese Wellenlänge schließen

Aus dem zweiten Satze folgt, daß ein glühendes Gas bei konstanter Dichtigkeit durch genügende Erhöhung der Temperatur in den spektralkontinuierlichen Zustand übergeführt werden kann. Diese letzte Folgerung wird auch durch die Erfahrung gestützt

e) Die bisher gewonnenen Schlüsse lassen sich sogleich auf Formulierungen der Linien übertragen, die bei der Anwendung des Dopplerschen Prinzips von Bedeutung werden können. Ist nämlich das Absorptionsvermögen zu beiden Seiten einer Linie nicht gleich, so wird eine durch Dichtigkeitsänderungen erzeugte Verbreiterung der Linien schneller auf der Seite des größeren Absorptionsvermögens eintreten, und die Sache den Anschein gewinnen, als ob die ganze Linie gegen diese Seite verschoben wäre. Das heißt

Die Mitte einer durch Druckerhöhung verbreiterten Linie erleidet eine Verschiebung nach derjenigen Seite des Spektrums, auf welcher die größeren Werte des Absorptionsvermögens des glühenden Gases liegen

Man hat sich daher wohl zu hüten, die Verschiebungen der Mitten ungleich breiter Linien desselben Stoffes bei Vergleichung verschiedener Lichtquellen notwendig als eine Folge des Dopplerschen Prinzips zu betrachten. Diese Verschiebung infolge der Verbreiterung der Linien läßt sich schon in den Natriumlinien nachweisen

Wir wollen nun noch einige Worte über die Umkehrung der Linien selbst sagen. Da die Funktion ϵ in Bezug auf ihre Variablen stetig ist, und keine auffallende Maxima und Minima besitzt, so folgt, daß die Emission und Absorption zugleich Maxima oder Minima besitzen. Eine von irgend einem Körper besonders kraftig emittierte Strahlengattung wird von demselben auch vorzugsweise absorbiert

Wäre nun E die Emission eines homogenen Strahles eines glühenden Gases, A dessen Absorption, ebenso E' die Emission eines desselbe durchdringenden Strahles derselben Wellenlänge, so wäre die resultierende Intensität

$$I = E + E(1 - A)$$

also kleiner als E in dem Falle, daß $E < E'A$ oder, daß $E' > \epsilon$, wo sich die Emission des absolut schwarzen Körpers auf die Temperatur des absorbierenden Gases bezieht. Die Bedingung für die Umkehrung eines Spektrums ist also, daß die Temperatur des emittierenden Körpers höher sei, als die des absorbierenden

Stellt man nun die beiden Gesetze $E = \epsilon A$ und $E = \epsilon(1 - R)A$ gegenüber, so folgt, daß sich eine Linie desto leichter umkehren läßt, je größer ihr Absorptionsvermögen

ist, daß sich die Spektren stark reflektierender Körper schwerer umkehren lassen müssen, als man dies aus dem Kirchhoffschen Satze erschliesse. Oder mit anderen Worten: Alle Linien, welche mit den vorwiegenden Strahlen der Körperfarbe des glühenden Stoffes nahezu gleiche Wellenlänge besitzen, lassen sich schwerer umkehren, als man nach dem Kirchhoffschen Gesetze erwarten sollte. Es ist sehr wahrscheinlich, daß die Hartnäckigkeit, mit welcher manche Linien einiger Stoffe sich jedem Umkehrungsversuche widersetzen, in dem erwähnten Umstande begründet ist.

5. Über die universelle spektralanalytische Bedeutung des Clausiusschen Gesetzes.

Das Kirchhoffsche Gesetz ist, trotzdem es durch den Ausspruch der Gleichberechtigung und Analogie der Emissions- und Absorptionsspektren den eigentlichen Grund der Spektralanalyse als Wissenschaft gelegt hat, nicht im Stande, uns irgend welche Aufschlüsse analytischer Natur über die in ihm enthaltenen Funktionen zu geben, und gewiß wird nicht bestritten werden, daß Wüllner und insbesondere Zöllner alles aus ihm gezogen, was aus ihm theoretisch überhaupt gefolgert werden konnte. Anders ist es mit dem Clausiusschen Gesetze. Nicht daß dasselbe etwa direkte Maßbestimmungen erlaubte, aber es setzt doch die noch unbekannte Emissionsfunktion in bekannte Beziehungen zu der Wellenlänge und den Eigenschaften des Mediums, und gestattet dadurch stets die Aufstellung von Funktionalgleichungen für die Emissionsfunktion. Wir wollen gleich einige dieser allgemeinen Beziehungen näher ins Auge fassen.

Es sei die Emissionsfunktion gegeben in der Form:

$$E = f(\lambda, z_1, z_2 \dots z_n) \dots \dots \dots (74)$$

wo λ die Wellenlänge, $z_1 \dots z_n$ aber von den Eigenschaften der Materie und teilweise oder ganz auch von der Temperatur abhängige Größen vorstellen mögen. Es kann nun dargethan werden, daß für einen beliebigen Körper die Zahl der Größen z wenigstens zwei beträgt, und daß diese Parameter der Funktion nicht stets in derselben Weise verbunden mit einander vorkommen, also nicht auf einmal eliminierbar sind.

Angenommen, sie wären dies; dann müßten sie stets in der konstanten Verbindung

$$\zeta = \varphi(z_1, z_2 \dots z_n) \dots \dots \dots (75)$$

in der Funktion E vorkommen. Wendet man nun die in

$$E = f(\lambda, \zeta) \dots \dots \dots (76)$$

übergangene Gleichung auf zwei Medien an, deren zweites in Bezug auf das erste den Brechungsindex n habe, so wäre $E_n = E n^2$ und $\lambda_n = \frac{\lambda}{n}$; man hätte also die Gleichung

$$n^2 f(\lambda, \zeta) = f\left(\frac{\lambda}{n}, \zeta\right) \dots \dots \dots (77)$$

welche für alle Körper und alle Medien giltig ist. Differenzierte man nun nach ζ , um auf einen (physikalisch) unendlich benachbarten Körper zu übergehen — wobei natürlich die Wellenlänge unverändert bleibt, so könnte man aus dieser und der gewonnenen Differentialgleichung ζ eliminieren, und erhielte so eine Gleichung von der Form

$$F(\lambda, n) = 0 \dots \dots \dots (78)$$

welche die von stofflichen Verschiedenheiten unabhängige relative Dispersionsgleichung der beiden Medien darstellt. Eine solche Gleichung besteht aber nach allen unseren Erfahrungen nicht, die Prämisse war falsch. z_1, z_2, \dots, z_n sind mindestens zwei nicht stets in derselben Verbindung wiederkehrende Größen. Wir haben somit schon eine Bedingung für die aufzustellende Emissionsgleichung gewonnen.

Um einen anderen Fall zu haben, denken wir uns wieder die Emissionsgleichung in der Form (74) gegeben. Man kann behaupten, daß jede Emissionsgleichung mit einer Refraktionsformel identisch sei, und umgekehrt.

Um zunächst die Bedeutung der Größen z_1, z_2, \dots, z_n , welche bei dem Übergange zu einem anderen Medium notwendig ist, kennen zu lernen, schreiben wir die Gleichung (74) für r Specialwerte der Wellenlängen $\lambda_1, \lambda_2, \dots, \lambda_r$ und der zugehörigen Intensitäten L_1, L_2, \dots, L_r auf, eliminieren aus den r Gleichungen die r Größen z_1, z_2, \dots, z_r und substituieren sie in die gegebene, welche darauf die Form annimmt

$$L = F(\lambda, \lambda_1, \lambda_2, \dots, \lambda_r, L_1, L_2, \dots, L_r) \quad (79)$$

und noch immer die Emissionsfunktion darstellt. Wendet man nun diese Gleichung für zwei Media, deren relativer Index wieder n sein mag, an, so kommt wie früher

$$F\left(\frac{\lambda}{n}, \frac{\lambda_1}{n_1}, \frac{\lambda_2}{n_2}, \dots, \frac{\lambda_r}{n_r}, L_1 n_1, L_2 n_2, \dots, L_r n_r\right) = n^2 F(\lambda, \lambda_1, \lambda_2, \dots, \lambda_r, L_1, L_2, \dots, L_r) \quad (80)$$

und diese Gleichung stellt nach n aufgelöst ganz allgemein eine Dispersionsgleichung vor, wenn nur aus dem Endresultate die Intensitäten der Strahlung ausfallen, oder doch nur in dem geringen Maße stehen bleiben, welches nach den neuesten Experimentelluntersuchungen von H. Ebert¹ betreffs der Unabhängigkeit von Intensität und Wellenlänge noch als zulässig erachtet werden darf.

Versuchen wir nun auch umgekehrt, ob es möglich ist aus der explizit gegebenen Dispersionsgleichung

$$n = \varphi(\lambda) \quad (81)$$

welche als die nach n aufgelöste (80) zu betrachten ist, die zu Grunde liegende Spektralgleichung herzuleiten. Differenziert man zu diesem Zwecke (80) nach n , um auf ein anderes Medium überzugehen, womit natürlich auch alle Konstanten n_1, n_2, \dots, n_r sich

ändern, und ersetzt man die Differentialquotienten $\frac{\partial n_i}{\partial n}$ aus der vorstehenden Dispersionsgleichung, so erhält man die folgende Differentialgleichung

$$0 = 1 + \frac{1}{2} \frac{\lambda}{F} \frac{\partial F}{\partial \left(\frac{\lambda}{n}\right)} + \sum_1^r \frac{\lambda_i}{F} \frac{\partial F}{\partial \left(\frac{\lambda_i}{n_i}\right)} \frac{1}{\frac{\partial \varphi}{\partial n_i}} - \sum_1^r \frac{L_i}{F} \frac{\partial F}{\partial (L_i n_i)} \frac{1}{\frac{\partial \varphi}{\partial n_i}} \quad (82)$$

aus welcher sich F als Funktion der Variablen $\frac{\lambda}{n}, \frac{\lambda_1}{n_1}, \dots, \frac{\lambda_r}{n_r}, L_1 n_1, \dots, L_r n_r$ bestimmen läßt. Setzt man darauf $n=1$, d. h. geht man auf das ursprüngliche Medium zurück, so erhält man das Emissionsgesetz.

Wir werden dasselbe jedoch nicht auf dem erwähnten Wege ableiten, sondern denselben Gedankengang befolgen, den wir bei der Aufstellung desselben, als eine Verbindung des Clausiusschen Gesetzes mit der Spektralanalyse noch gar nicht gedacht wurde, einschlugen. Jedenfalls hatte die Ableitung aus irgend einem Dispersionsgesetze

¹ Wied. Ann. 1887 No. 11 p. 376

den Nachteil, daß alle jene Hypothesen, welche diesem zu Grunde liegen, auch in jenem steckten.

Eine weitere und wie uns scheint nicht unwichtige Anwendung dieses so überaus fruchtbaren Gesetzes steht für die Wärmetheorie zu erwarten. Diese Anwendung, die wir noch zu anderer Gelegenheit werden geben müssen, liegt uns jetzt noch ferne — doch muß auf den Gedankengang, der später zur Bestimmung von Parameterbeziehungen benutzt werden soll, näher eingegangen werden.

Leistet ein Körper bei Wärmezufuhr keine äußere Arbeit, so verwandelt sich die ganze zugeführte Wärme in innere Energie. Es kann nun die Frage gestellt werden: Unter welchen Bedingungen ist das Verhältnis der Energievermehrung zur zugeführten Wärme, das bekanntlich dem mechanischen Äquivalente gleich ist, konstant für alle Körper? Bestimmt man den Zustand des Körpers — wie wir später thun werden, durch seine Spektralelemente, so erhält man offenbar zwischen deren Konstanten von Stoffbeschaffenheiten unabhängige Beziehungen, wie deren eine etwa das Drapersche Gesetz vorstellt.

I. Theorie der kontinuierlichen Spektra.

6. Die Spektralgleichung.¹

Indem wir nun die Entwicklung der expliziten Emissionsfunktion, die wir im folgenden stets mit L bezeichnen und als Spektralgleichung charakterisieren wollen, vornehmen, sei es gestattet, noch einmal kurz die allgemeinsten notwendigen Erfordernisse dieser Gleichung aufzuschreiben. Diese sind zum Teil Erfahrungssätze, zum Teil theoretisch, und lauten:

I. Die Intensität des kontinuierlichen Spektrums ist eine (im beschränkten spektralanalytischen Sinne) kontinuierliche Funktion der Wellenlänge und der Temperatur.

Bei wachsender Temperatur wächst auch die Intensität; je kleiner die Wellenlänge, desto höher muß die Temperatur ansteigen, um einen gegebenen Grad der Intensität hervorzubringen.

Alle Körper beginnen nahezu bei derselben Temperatur Strahlen derselben Wellenlänge zu emittieren, so zwar, daß zuerst die intensivsten Strahlen merklich werden, worauf sich das Spektrum rascher gegen die brechbarere als gegen die minder brechbare Seite entwickelt; umgekehrt: Alle Körper haben nahezu dieselbe Temperatur, wenn ihre Spektra durch dieselbe Wellenlänge begrenzt sind.

II. An den Grenzen des Spektrums ($\lambda = 0$, und $\lambda = \infty$) nähert sich die Intensität dem Werte Null. Die Emission der Körper verhält sich wie die Quadrate der Brechungsindizes der umgebenden Medien.

Die Spektralgleichung enthält mindestens zwei von einander unabhängige und nicht stetig in derselben Weise verknüpft wiederkehrende Parameter.

¹ Mit den vorangehenden nötigen Entwicklungen der Schwingungsgleichungen vorgelegt der Königl. ungar. Akad. d. Wissensch. am 19. Okt. 1835 vom Ehrenmitgl. N. v. Konkoly.

Als spektroskopische Elemente der Schwingungen betrachten wir die Wellenlänge und die lebendige Kraft, die fortan in spektralem Sinne (objektive) Intensität genannt werden soll. Von der Polarisationsrichtung als primärem Elemente sehen wir auf Grund der Ergebnisse (I, 186, 187) sowie des Kirchhoffschen Gesetzes ab.

Für die Intensität der inneren Schwingungen eines nach der Daltonschen Atomistik konstruierten Körpers fanden wir unter (I 188b) die Gleichung

$$L = \frac{3}{4} \left[m_1 \sum B'^2 \sigma'^2 + m \sum \mathfrak{A} \sigma'^2 + m \sum \frac{\mathfrak{B}}{M'} \sigma'^2 - 2 \sum m' \sum \frac{\mathfrak{A}\mathfrak{B}}{M'} \sigma \sigma' \right]$$

wo B die Amplitude der Korperteilchen, \mathfrak{A} und \mathfrak{B} die freie und erregte Amplitude des Athers bezeichnet, σ, σ' sind die entsprechenden Schwingungszahlen, m_1 und m die Massen. Die letzte Summe sollte über alle Glieder, für welche $\sigma = \sigma'$, ausgedehnt werden.

Diese Gleichung wollen wir vereinfachen, indem wir zunächst die neben den Amplituden stehenden Extinktionsfaktoren $e^{f-S\sigma}$ und $e^{f-S'\sigma'}$, die von der Zeit und der Entfernung der Wellenfläche vom Erregungspunkte abhängen, weglassen. Da nämlich das Spektrum durch fortwährende Erregung des Körpers erzeugt wird, so zeigt es innerhalb endlicher Zeiten keine Schwächung, und was den Einfluß der Distanz anbelangt, so kann dieser leicht getrennt in Rechnung gezogen werden.

Die Größe der Amplitude ist bis jetzt noch gänzlich unbestimmt. B wurde willkürlich angenommen, und $\mathfrak{A}, \mathfrak{B}$ traten als Integrationskonstanten auf. Sie läßt sich aber durch Einführung einer Kontinuitätsbedingung bestimmen, welche ihre Erklärung durchaus in der atomistischen Hypothese findet. Früher wollen wir uns jedoch noch eine Anschauung über den Zusammenhang des Athers mit den Korperteilchen bilden.

Das kontinuierliche Spektrum besteht unseren Gleichungen nach aus der Überlagerung zweier Spektren, welche bezüglich den Schwingungen der Molekeln und der Atherteilchen entsprechen. Waren nun beide vollkommen von einander unabhängig, d. h. wäre die Ausdehnung des einen wesentlich verschieden von der des andern, so müßte bei beliebiger Temperatur wenigstens einmal eine Unterbrechung der Kontinuität im Spektrum eintreten, was nicht der Fall ist. Wir schließen daraus, daß eine gewisse Athermenge konstant den Molekeln anhaftet, und mit ihnen isochron schwingt, und daß weiter der freie Ather, welcher die Molekularräume durchdringt, nur ein so schwaches Spektrum liefert, welches neben dem ersteren verschwindet. Und in der That während die Oszillationsgeschwindigkeiten in beiden Fällen von derselben Größenordnung sind, ist die Masse des freien Athers verschwindend klein gegen die des Körpers. Nach Graetz¹ ist die Dichtigkeit s des Athers in Bezug auf Wasser $90 \cdot 10^{-17} > s > 0 \cdot 1 \cdot 10^{-17}$.

Versteht man nun unter m die Masse einer Molekel mit der anhaftenden und mitschwingenden Athermasse, und unter a die Amplitude eines solchen Elementarsystems, so hat man statt (I 186b) bis auf einen konstanten Faktor

$$L = \sum m a'^2 \sigma'^2 \quad (83)$$

Die Definition der Korpereigenschaften und ihre Endursache finden wir in der Hypothese gegenseitiger Einwirkung der Molekeln, und es ist somit leicht ersichtlich, daß diese Eigenschaften verschwinden sobald die Aufeinanderwirkung der Molekeln auf-

¹ Report d. Phys. B. XXI. II. 8

hört, was eintreten wird, wenn infolge der durch Temperaturerhöhung bedingten Disgregation die Molekularentfernungen einer für die einzelnen Körper charakteristischen GröÙe sich nähern. Die einzuführende Kontinuitätsbedingung lautet daher:

Die Schwingungsamplitude einer Molekel kann nicht gröÙer sein, als die größte Entfernung, aus welcher eine Rückkehr in die Gleichgewichtslage noch möglich ist, sollen anders die Körpereigenschaften nicht aufgehoben werden. Diesen Satz könnte man das Prinzip der Erhaltung der Körpereigenschaften innerhalb der Grenzen der Dissoziation nennen.

Diese Hypothese ist übrigens durchaus nicht neu, wie ich zuerst annahm; schon R. Pictet¹ bedient sich ihrer in fast genau derselben Form zur Bestimmung des Siedepunktes fester Körper, indem er annimmt, daß der Mittelwert der Amplituden der um ihre Gleichgewichtslage schwingenden Teilchen fester Körper im Augenblicke der Schmelzung für alle Stoffe die gleiche GröÙe besitze. Pictets Formel entspricht den wahren Verhältnissen so gut, als es überhaupt die rohe Kenntnis der in dieselbe eingehenden GröÙen irgend erlaubt, und wird somit zur Stütze auch der beschränkteren Hypothese des konstanten Entfernungswertes.² Übrigens deutet die von zwei von einander unabhängigen Individuen eingeführte Hypothese stets auf die Notwendigkeit derselben.

Sei nun $f(r)$ die gegenseitige Wirkung der Molekeln m, α, β, γ die Projektionen der Amplitude auf die Koordinatenachsen. Da im Gleichgewichtszustande

$$0 = \sum m f(r) \frac{x}{r} \dots \dots \dots (84)$$

ist, so wird die Kraft δ , mit welcher das Teilchen im Augenblicke seiner größten Elongation von der Umgebung angezogen wird

$$\delta = \sum m f(r + \varrho) \frac{x + \alpha}{r + \varrho} \dots \dots \dots (85)$$

Durch bereits angewandte Vereinfachungen und die Substitution

$$\bar{f}(r) = \frac{f(r)}{r} \dots \dots \dots (86)$$

erhält man daraus zunächst

$$\sum m x \bar{f}(r) + \sum m \alpha \bar{f}(r) + \sum m \bar{f}'(r) \cdot \varrho x = \delta \dots \dots \dots (87a)$$

und unter Rücksicht auf die vorausgesetzte vollkommene Homogenität des Körpers als Kraft, mit welcher das Teilchen durch das Molekularsystem angezogen wird

$$\sum m \alpha \bar{f}(r)$$

Die Kraft, mit welcher das Teilchen in die Gleichgewichtslage zurückgezogen wird, hat dagegen wegen der Schwingungsgleichung $\alpha \sin \sigma t$ die GröÙe $-\alpha m \sigma^2$. Im Augenblicke der Dissoziation sollen beide Kräfte einander gleich sein, vor dem Eintreten derselben ist also

$$\alpha m \sigma^2 > \sum m \bar{f}(r) \alpha$$

oder in Gleichungsform geschrieben:

¹ Compt. rend. 1879. T. 88. p. 855,

² L. Meyer, die mod. Theorien der Chemie. IV. Aufl. p. 154.

$$\alpha m \sigma = \sum m f(r) \alpha + \varepsilon m \quad (87b)$$

wobei nun εm eine von der Disgregation abhängige GröÙe ist, und im besonderen die Kraft bedeutet, mit welcher ein Teilchen mehr gegen die Gleichgewichtslage, als durch die übrigen Molekeln von dieser weggezogen wird, oder mit andern Worten, welche zur momentanen Schwingungselastizität hinzugefügt, den Körper aus dem jetzigen Zustande in den Zustand der Dissoziation überführt

Die GröÙe der Disgregation ist nun jedenfalls im Innern eines Molekularsystems konstant, wenn mit diesem Namen eine solche Vereinigung von Molekeln belegt wird welche noch auf eine innerhalb des Systems liegende Molekel wirken. Jedenfalls sind aber die GröÙen $\varepsilon_1, -\varepsilon_2$ für verschiedene Kombinationen der Molekeln mindestens von beträchtlich höherer Ordnung als die Elastizitätskräfte. Da zum Zustandekommen eines kontinuierlichen Spektrums eine fast unbegrenzte Zahl von Molekeln erforderlich ist so wird es noch erlaubt sein, mittlere Molekularabstände einzuführen, indem wir setzen

$$p = m f(r) = \frac{f(r)}{r} \quad (88)$$

worauf wir die Gleichung (87b) und deren Analoge in Bezug auf die beiden andern Komponenten der Amplitude in expliziter Form aufschreiben

$$\left. \begin{aligned} 0 &= -\alpha_1 \sigma_1^2 + \alpha_2 p + \alpha_3 p + & + \alpha_n p + \varepsilon_1 \\ 0 &= \alpha_1 p - \alpha_2 \sigma_2^2 + \alpha_3 p + & + \alpha_n p + \varepsilon_2 \\ 0 &= \alpha_1 p + \alpha_2 p + \alpha_3 p + & - \alpha_n \sigma_n^2 + \varepsilon_n \end{aligned} \right\} \quad (89)$$

Ähnliche Gleichungen erhält man auch für die beiden übrigen Koordinaten β und γ , und da man für die drei Komponenten der n Molekeln $3n$ Gleichungen aufstellen kann, so ist die Bestimmung der Amplitude unzweideutig ausführbar. Die Auflösung kann in zweifacher Weise geschehen, erstlich nach der Determinantentheorie, was wir später ausführen werden, oder aber durch Subtraktion der m -ten Gleichung von der n -ten, wobei der Voraussetzung nach $\varepsilon_n - \varepsilon_m$ wegfällt. Diese letztere Methode giebt

$$\alpha_n = \alpha_m \frac{\sigma_m^2 + p}{\sigma_n^2 + p}, \quad \beta_n = \beta_m \frac{\sigma_m^2 + p}{\sigma_n^2 + p}, \quad \gamma_n = \gamma_m \frac{\sigma_m^2 + p}{\sigma_n^2 + p} \quad (90)$$

Da die absolute Amplitude mit a bezeichnend, ist

$$a^2 = \alpha^2 + \beta^2 + \gamma^2 \quad (91)$$

so findet man ganz allgemein

$$a = a_0 \frac{\sigma_0^2 + p}{\sigma^2 + p} \quad (92)$$

Führt man Wellenlangen ein, indem mit c die Lichtgeschwindigkeit bezeichnend

$$\sigma = \frac{2\pi c}{\lambda} \quad (93a)$$

und analoger Weise

$$\mu^2 = \frac{4\pi^2 c^2}{p} = \frac{4\pi^2 c^2 r}{f(r)} \quad (93b)$$

gesetzt wird, so erhält man

$$a = a_0 \frac{\lambda^2}{\lambda_0^2} \frac{\lambda_0^2 + \mu^2}{\lambda^2 + \mu^2} \quad (94)$$

und hieraus nach Gleichung (15 II) auch die Intensität

$$L = L_0 \frac{\lambda^2}{\lambda_0^2} \left(\frac{\lambda_0^2 + \mu^2}{\lambda^2 + \mu^2} \right)^2 \cdot \cdot \cdot \cdot \cdot \cdot (95)$$

die nun freilich nicht in absolutem Betrage, sondern nur relativ gegen die Intensität des Strahles von der Farbe λ_0 gegeben ist.

Wir haben somit das merkwürdige Gesetz gefunden, daß die Intensität irgend einer Spektralstelle des kontinuierlichen Spektrums bekannt ist, sobald nur die Intensität einer einzigen Wellenlänge gegeben ist. Das Kirchhoffsche Gesetz und die vollkommene Kontinuität des Spektrums fordern übrigens dasselbe, und es ist der Willkürlichkeit von λ_0 und L_0 zufolge klar, daß hier kein Widerspruch mit den Experimentaluntersuchungen Lippichs oder Eberts vorwaltet, denen zufolge die Amplitude einer Schwingung unabhängig von der Wellenlänge ist.

Wir wollen nun, soweit es jetzt schon thunlich ist, die Spektralgleichung einer eingehenden Diskussion unterwerfen, um sie dann sogleich auf allgemeineren Grundlagen von neuem ableiten zu können.

7. Diskussion der Spektralgleichung in Bezug auf die Wellenlänge.

a) Statt in der Gleichung (95) die willkürlichen Konstanten L_0 und λ_0 zu belassen, können wir diese durch Parameter von ganz bestimmter physikalischer Bedeutung ersetzen. Wir bilden zu dem Zwecke die Integralintensität

$$\mathfrak{L} = \int_{\lambda_1}^{\lambda_2} \frac{\lambda^2}{\lambda_0^2} \left(\frac{\lambda_0^2 + \mu^2}{\lambda^2 + \mu^2} \right)^2 d\lambda = - \left[\frac{1}{2\mu} \operatorname{arctg} \frac{\mu}{\lambda} + \frac{1}{2} \frac{\lambda}{\lambda^2 + \mu^2} \right]_{\lambda_1}^{\lambda_2} \cdot \frac{(\lambda_0^2 + \mu^2)^2}{\lambda_0^2} \cdot \cdot (96a)$$

oder nach Einsetzung der Grenzen

$$\mathfrak{L} = L_0 \frac{(\lambda_0^2 + \mu^2)^2}{\lambda_0^2} \left[\frac{1}{2\mu} \operatorname{arctg} \frac{\mu(\lambda_2 - \lambda_1)}{\mu^2 + \lambda_1 \lambda_2} - \frac{1}{2} \frac{(\mu^2 - \lambda_1 \lambda_2)(\lambda_2 - \lambda_1)}{(\lambda_1^2 + \mu^2)(\lambda_2^2 + \mu^2)} \right] \cdot \cdot (96b)$$

Versteht man nun unter der Totalintensität \mathcal{A} des Spektrums die Intensität des zwischen den Grenzen $\lambda = 0$ und $\lambda = \infty$ genommenen Spektrums, so hat man

$$\mathcal{A} = \frac{\pi}{4\mu} L_0 \frac{(\lambda_0^2 + \mu^2)^2}{\lambda_0^2} \cdot \cdot \cdot \cdot \cdot \cdot (97)$$

womit man L_0 und λ_0 aus (95) eliminieren kann, um die Beziehung zu erhalten:

$$L = \frac{4}{\pi} \mu \mathcal{A} \frac{\lambda^2}{(\lambda^2 + \mu^2)^2} \cdot \cdot \cdot \cdot \cdot \cdot (98)$$

μ und \mathcal{A} sind die Parameter oder wie wir sie von nun an nennen werden, die Elemente des Spektrums. Wie man sieht, genügen sie der Forderung des Clausiusschen Gesetzes, indem ihre Zahl zwei beträgt, und sie nicht auf einmal eliminierbar sind. In letzterer Form werden wir die Gleichung zumeist benutzen.

Die Diskussion der Gleichung zerfällt in drei Teile; man kann die Intensität als Funktion der Wellenlänge oder der Temperatur betrachten. Endlich — und diesem Falle muß ein ganz besonderer Abschnitt gewidmet werden — läßt sich die Funktion für einen bestimmten und konstant zu erhaltenden Grenzwert der Intensität als Gleichung zwischen λ und μ betrachten.

Da μ nur von der Struktur des Körpers abhängt, so ist sie jedenfalls eine Funktion der Temperatur, und zwar, wie sich später zeigen wird, eine Funktion der Temperatur allein.

Die Spektralgleichung ist eine kontinuierliche, positive und eindeutige Funktion der Wellenlänge und der statt der Temperatur eintretenden Variablen \mathcal{A} und μ die nur für die Wellenlängen $\lambda = 0$ und $\lambda = \infty$ verschwindet. Bildet man den Differentialquotienten

$$\frac{dL}{d\lambda} = \frac{2}{\pi} \frac{4\mu}{\mathcal{A}} \frac{\lambda(\mu^2 - \lambda)}{(\lambda^2 + \mu)^3} \quad (99)$$

so ersieht man, daß der Funktion ein und nur ein Maximum zukommt, dessen Lage durch $\lambda = \mu$ fixiert ist. Die Intensität nimmt mit dem Argumente zu, so lange $\lambda < \mu$, und sie nimmt trotz Annäherung an das weniger brechbare Ende ab, wenn $\lambda > \mu$. Die Maximalintensität selbst beträgt

$$L_{\mu} = \frac{\mathcal{A}}{\pi\mu} \quad (100)$$

und bildet ein — wie wir besonders hervorheben — sehr flaches Maximum.

Der zweite Differentialquotient ergibt

$$\frac{d^2 L}{d\lambda^2} = \frac{2}{\pi} \frac{4}{\mu \mathcal{A}} \frac{3\lambda^4 + \mu^4 - 8\lambda\mu^2}{(\lambda^2 + \mu)^4} \quad (101a)$$

d. h. für die Punkte

$$\lambda' = \frac{1}{3}\mu [4 \pm \sqrt{13}] \quad (101b)$$

zwei Inflexionspunkte, die in einem von stofflichen und Temperaturverschiedenheiten unabhängigen konstanten Verhältnisse zur Wellenlänge des Intensitätsmaximums stehen.

Da die Spektralgleichung von einem Minimalwerte ausgehend beiderseits bis auf Null abnimmt, so entsprechen natürlich jeder Intensität auch zwei zugehörige Wellenlängen, wie sich dies auch aus der invertierten Gleichung

$$\lambda - 2\lambda \sqrt{\frac{\mu \mathcal{A}}{\pi L}} + \mu = 0 \quad (102)$$

ergibt. Sind λ_1 und λ_2 zwei Wellenlängen, welchen gleiche Intensität zukommt, so bestehen für diese, wie ein Blick auf vorstehende Gleichung lehrt, die Beziehung

$$\lambda_1 \lambda_2 = \mu^2 \quad (103)$$

und es ist klar, daß diese Gleichung ebenso für die (wahren, physikalischen) Grenzen gilt, für welche die Intensität zu Null, oder allgemeiner zu einem unendlich kleinen konstanten Wert abnimmt, als für die Wellenlänge des Maximums, für welches $\lambda_1 = \lambda$ wird.

Nach derselben abgeleiteten Beziehung liegen die gleichen Intensitäten entsprechenden Wellenlängen auf einer gleichseitigen Hyperbel von der Halbachse $\sqrt{2}\mu$, wenn die Asymptoten zu Koordinatenachsen gewählt werden.

Da unsere Formel sowohl in λ als auch in μ (nach 93) die Lichtgeschwindigkeit c enthält, so daß für ein anderes Medium

$$\lambda' = \lambda \frac{c}{c'}, \quad \mu' = \mu \frac{c}{c'} \quad (104)$$

zu setzen ist, so erhält man die wichtige Beziehung

$$Lc^2 = L'c'^2 \quad (105)$$

die mit dem Clausiusschen Satze identisch ist, wenn, was ja einleuchtend ist, angenommen werden darf, daß die Absorption der Körper von dem umgebenden Medium unabhängig ist.

Wollte man schliesslich noch für gegebene kleine Werte der Intensität, wie sie etwa an den Grenzen des Spektrums herrschen, die zugehörigen Grenzwellenlängen berechnen, so fände man für die brechbarere und weniger brechbare Wellenlänge respektive die Werte:

$$\lambda_1 = \sqrt{\frac{\mu \mathcal{A}}{\pi L}} - \sqrt{\frac{\mu \mathcal{A}}{\pi L} - \mu^2} \quad \text{und} \quad \lambda_2 = \sqrt{\frac{\mu \mathcal{A}}{\pi L}} + \sqrt{\frac{\mu \mathcal{A}}{\pi L} - \mu^2} \quad \dots \quad (106)$$

wo L jene kleine Intensität bedeutet.

Die Differentiation nach Θ , der absoluten Temperatur, ergibt:

$$\frac{dL}{d\Theta} = \frac{4}{\pi} \mu \frac{\lambda^2}{(\lambda^2 + \mu^2)^2} \frac{d\mathcal{A}}{d\Theta} + \frac{4}{\pi} \mathcal{A} \frac{\lambda^2(\lambda^2 - 3\mu^2)}{(\lambda^2 + \mu^2)^3} \frac{d\mu}{d\Theta} \quad \dots \quad (107)$$

und zeigt im allgemeinen, daß die Zunahme der Intensität für die einzelnen Strahlen des Spektrums durchaus keine gleichförmige ist. Daß eine Zunahme stets erfolgt, können wir erst später nachweisen; vor der Hand ersieht man nur, wenn man μ mit wachsender Temperatur sich verkleinernd denkt, daß die Strahlen, welche brechbarer sind, als $\sqrt{3} \cdot \mu$ rascher an Intensität zunehmen, als die diesseits $\lambda = \sqrt{3} \cdot \mu$ gelegenen.

Nähert sich endlich die Temperatur solchen Grenzen, daß respektive $\lim \mu = 0$ und $\lim \mu = \infty$ wird, was unendlich wachsender, bezüglich unendlich abnehmender Temperatur entspräche, so nähert sich auch die Spektralgleichung den einfacheren Formen

$$L = L_0 \left(\frac{\lambda_0}{\lambda} \right)^2 \quad \text{und} \quad L = L_0 \left(\frac{\lambda}{\lambda_0} \right)^2 \quad \dots \quad (108)$$

wie man aus (95) leicht ersieht. Durch die trigonometrische Substitution

$$\frac{\lambda}{\mu} = \operatorname{tg} \varphi$$

nimmt die Spektralgleichung die einfache Form an

$$L = L_\mu \sin^2 2\varphi$$

wenn L_μ die Maximalintensität bedeutet. Die Formel wird besonders für numerische Rechnungen sehr bequem.

b) Im allgemeinen muß die Spektralgleichung auch für absolut schwarze Körper gelten, wenn nur die Konstanten entsprechend gewählt werden. Dann stellte sich das Absorptionsvermögen nach dem Kirchhoffschen Gesetze unter der Form dar:

$$A = a \left(\frac{\lambda^2 + m^2}{\lambda^2 + \mu^2} \right)^2 \quad \dots \quad (109)$$

wo a eine von der Wellenlänge unabhängige Gröfse, m aber die Wellenlänge der Maximalintensität im Spektrum eines absolut schwarzen Körpers bedeutet. Wir werden später Gelegenheit finden, den Faktor $a = \frac{\mathcal{A}_\mu}{Hm}$, wenn H die Bedeutung von \mathcal{A} für einen schwarzen Körper hat, als reine Funktion von μ und m darzustellen. Sind nun zwei Körper gegeben, deren Spektren kurz mit

$$L_1 = C_1 \frac{\lambda^2}{(\lambda^2 + \mu_1^2)^2} \quad \text{und} \quad L_2 = C_2 \frac{\lambda^2}{(\lambda^2 + \mu_2^2)^2} \quad \dots \quad (110)$$

bezeichnet werden mögen, so entsteht die Frage, ob die Superposition beider Spektren wieder denselben mathematischen Ausdruck besitze, wo das neue μ und C aus dem alten auf eine von der Wellenlänge unabhängige Weise zusammengesetzt ist? Allgemeinheit halber nehmen wir an, das Spektrum des Körpers 1 durchdringe den Körper 2; dann haben wir für das Superpositionsspektrum, dessen Elemente μ_0 , C_0 sein mögen, den folgenden Ausdruck:

$$C_1 \frac{\lambda^2}{(\lambda^2 + \mu_1^2)^2} \left\{ 1 - a \left(\frac{\lambda^2 + m^2}{\lambda^2 + \mu_-^2} \right)^2 \right\} + C_- \frac{\lambda}{(\lambda^2 + \mu_+^2)^2} \neq C_0 \frac{\lambda^2}{(\lambda + \mu_0)^2} \quad (111)$$

wo das Verbindungszeichen der linken und rechten Seite ein präsumentes Äquivalenzzeichen vorstellen mag

Da die Gleichung identisch für alle Wellenlängen befriedigt sein soll, so zerfällt sie durch Vergleichung gleich hoher Potenzen von λ in folgende fünf

$$\left. \begin{aligned} C_1 - aC_1 + C - C_0 &\neq 0 \\ C_1(\mu_0^2 + \mu_2^2) - C_1 a(m^2 + \mu_0^2) + C(\mu_0^2 + \mu_1^2) - C_0(\mu_1^2 + \mu_2^2) &\neq 0 \\ C_1(\mu_2^4 + 4\mu_0\mu_2^2 + \mu_0^4) - C_1 a(m^4 + 4m^2\mu_0^2 + \mu_0^4) \\ &+ C_2(\mu_1^4 + 4\mu_0^2\mu_1^2 + \mu_0^4) - C_0(\mu_1^4 + 4\mu_1\mu_2 + \mu^4) &\neq 0 \\ C_1(\mu_0^2\mu_2^2 + \mu_1\mu_0^4) - C_1 a(\mu_0^2m^4 + m^2\mu_0^4) \\ &+ C(\mu_0^2\mu_1^2 + \mu_1\mu_0^4) - C_0(\mu_1^2\mu_2^2 + \mu_1\mu_2^4) &\neq 0 \\ C_1\mu_0^4\mu_2^4 - C_1 a m^4\mu_0^4 + C\mu_0^4\mu_1^4 - C_0\mu_1^4\mu_2^4 &\neq 0 \end{aligned} \right\} \quad (112)$$

welche jedoch als Gleichungen nicht gleichzeitig bestehen können. Man sieht daher, daß die Spektralgleichung kein Additionstheorem besitzt (selbst dann nicht, wenn einfacher $a=0$ gesetzt wurde) was in Worten ausgedrückt so lautete

Es gibt keinen Körper, der innerhalb der Grenzen der Dissoziation zu einer beliebigen Temperatur erhoben ein Spektrum gäbe, welches der Summe der Spektren beliebig temperierter Körper gleich wäre

Die Nichtexistenz eines Additionstheoremes ist für die Anwendung der Spektralanalyse auf Astrophysik von größter Wichtigkeit, da es so möglich wird, aus dem Superpositionsspektrum der Sterne die Spektren des glühenden Kernes und der umgebenden Photosphäre gesondert darzustellen

8 Experimentelle Prüfung der Spektralgleichung

Der nachstfolgende Gedanke ist nun, eine experimentelle Prüfung des gefundenen Spektralgesetzes vorzunehmen, doch dies hat aus naheliegenden und schon erörterten Gründen beträchtliche Schwierigkeiten. Die auf irgend eine Weise angestellte Beobachtung ergibt nämlich stets ein subjektives Spektrum, welches mit dem objektiven L durch die Gleichung

$$I = sL \quad (113)$$

wo s das subjektive Äquivalent der objektiven Intensität bedeutet, verbunden ist. Diese Größe als Funktion der Wellenlänge für die bei den Untersuchungen benutzten Instrumente darzustellen ist aber bis heute stets unterlassen worden

Wir wollen aber nichtsdestoweniger die Beobachtungen von Mouton¹ zu Grunde legen, da es uns später auf einem von unserer Spektralgleichung ganz unabhängigen Wege gelingen wird, die relative Energieschwächung der Körper zu bestimmen

Die Beobachtungen beziehen sich auf das Spektrum des glühenden Platins und der Sonne, und erstrecken sich auf eine etwa 5 mal größere Ausdehnung, als der Länge des sichtbaren Spektrums zukommt. Von einer Benutzung der Sonnenbeobachtungen muß jedoch hier abgesehen werden, da das kontinuierliche Spektrum des festen

¹ Compt Rend LXXVIX p. 205

glühenden Kernes durch die Absorption der Photosphäre und des Luftkreises auf eine noch nicht genügend sicher bekannte Weise beeinflusst wird.

Das Intensitätsmaximum des glühenden Platins liegt bei $\lambda = 1.53$ (Einheit = 0.001 mm) und da wohl anzunehmen ist, (wie es auch die weiter unten folgende Tabelle der Werte s bestätigt), daß die Absorption des angewandten Instrumentes für geringe Wellenlängenunterschiede in der Umgebung des Intensitätsmaximums konstant sein wird, kann mit diesem Werte $= \mu$ gerechnet werden.

Wir geben nun in der folgenden Tabelle¹ für die von Mouton untersuchten Wellenlängen das Äquivalent der subjektiven Intensität s , die beobachtete Intensität I , die objektive L und die nach den Gleichungen (113) und (IV. 18) berechnete subjektive Intensität sL . Die Maximalintensität ist als Einheit der Intensitäten genommen.

Wellenlänge	s	L	I	sL	$I - sL$
0.431	0.166	0.272	0.030	0.045	— 0.015
0.486	223	333	050	074	— 0.024
0.526	259	378	072	098	— 0.026
0.589	312	450	125	140	— 0.015
0.655	363	524	201	190	+ 0.011
0.760	465	635	314	295	+ 0.019
0.900	573	764	471	438	+ 0.033
1.150	794	923	739	733	+ 0.006
1.305	932	975	896	908	— 0.012
1.400	0.980	0.992	962	0.971	— 0.009
1.500	1.000	1.000	0.997	1.000	— 0.003
1.530	0.999	1.000	1.000	0.999	+ 0.001
1.610	983	0.997	0.975	980	— 0.005
1.750	903	982	849	887	— 0.038
1.850	814	965	751	784	— 0.033
1.980	671	936	607	628	— 0.021
2.140	475	895	408	425	— 0.017

Man sieht daraus, daß das objektive Spektrum stets größer ist als das subjektive, wie es denn auch wegen der Vernachlässigung der Instrumentalabsorptionen sein muß — daß aber das berechnete und beobachtete subjektive Spektrum fast ganz zusammenfallen. Jedenfalls sind die Abweichungen innerhalb der Grenzen der bei photometrischen Messungen möglichen und zulässigen Grenzen, indem der mittlere wahrscheinliche Fehler einer Beobachtung auf 1.3 Proz. zu stehen kommt. Die Übereinstimmung könnte noch erhöht werden, wenn man nicht gesondert nach (95) und (113) gerechnet hätte, sondern auch μ direkt aus (113) bestimmt hätte.

Von etwas geringerer Beweiskraft ist die Übereinstimmung mit der Forderung der Gleichung (103). Man erhält durch graphische Interpolation für die von Mouton angestellten subjektiven Beobachtungen am glühenden Platin und an der Sonne als Wellenlängen gleicher Energie und ihrem Produkte die Werte:

Platinspektrum.			Sonnenspektrum.		
$\lambda_1 = 1.530$	$\lambda_2 = 1.530$	$\lambda_1 \lambda_2 = 2.341$	$\lambda_1 = 0.560$	$\lambda_2 = 0.560$	$\lambda_1 \lambda_2 = 0.314$
1.439	622	333	547	580	317
1.393	660	307	530	596	316
1.360	688	298	518	610	316

¹ Vergl. dazu Tafel I.

Platinspektrum			Sonnenspektrum		
$\lambda_1 = 1\ 333$	$\lambda_2 = 1\ 710$	$\lambda_1 \lambda_2 = 2\ 274$	$\lambda_1 = 0\ 508$	$\lambda_2 = 0\ 625$	$\lambda_1 \lambda_2 = 0\ 317$
1 307	732	266	497	640	318
1 288	747	258	488	655	320
1 270	762	235	478	667	319

Der Satz, daß das Produkt der Wellenlängen gleicher Intensität konstant ist, scheint trotz des auffallenden Ganges der Werte $\lambda_1 \lambda_2$ hierdurch erhärtet zu sein, da es gelingt, die Richtung des Ganges schon im Vorhinein anzugeben. Sie erklärt sich ganz ungezwungen durch die Substitution eines subjektiven Spektrums an Stelle eines objektiven.

Der intensivste Teil des Platinspektrums liegt nämlich in der Gegend der größeren Wellen, und daher muß die relative Energieschwächung von dem Maximum ausgehend, wo sie der Einheit gleichgesetzt ist, rascher gegen die weniger brechbare Grenze zunehmen. Die kleineren Wellenlängen werden also in geringerem Maße gegen die Lage des Maximums hin restringiert, als die längeren und herrschen demnach vor, μ' muß abnehmen. Das Maximum des Sonnenspektrums liegt dagegen näher dem Violett, von diesem ab muß die relative Schwächung gegen die brechbare Grenze hin viel rascher zunehmen als gegen Rot. Der Kurvenast der kürzeren Wellen nähert sich rascher der Abszissenaxe als im objektiven Spektrum, die längeren Wellen herrschen vor, μ^2 muß zunehmen.

Nach der Langley'schen Kurve des Sonnenspektrums¹ ist $\mu = 0.52$, während die Inflexionspunkte sich zu $\lambda_1 = 0.44$ und $\lambda_2 = 0.82$ ergeben. Für das objektive Spektrum fanden wir für die Lage dieser Punkte

$$\lambda_1 = 0.3626 \mu, \lambda_2 = 1.5922 \mu$$

womit $\lambda_1 = 0.189$ und $\lambda_2 = 0.828$ wird. Da in den ultravioletten Teilen das objektive Spektrum durch Beobachtungen jedenfalls am meisten verzerrt ist, so wird wenigstens die Übereinstimmung des einen Inflexionspunktes günstig gedeutet werden müssen.

Die Beobachtungsreihen, die über Vergleichen gleicher Strahlen in verschiedenen Spektren vorliegen, sind zwar von dem Einflusse der Instrumentalabsorption frei, beziehen sich aber auf eine so kurze Strecke des Spektrums, daß hiervon wenig zu hoffen steht. Auch sind sie nicht geeignet Aufschluß über die Form der Spektralgleichung zu geben, da ja alle multiplikativen Glieder, welche reine Funktionen der Wellenlänge sind, herausfallen müssen.

9 Neue Ableitungen der Spektralgleichung

1) Wir wollen jetzt versuchen eine von den mechanischen Anschauungen und hypothetischen Voraussetzungen über die Natur der Materie und des Äthers unabhängige Ableitung der Spektralgleichung zu geben.

Wir setzen dabei voraus, daß das Clausius'sche Gesetz allgemein gültig sei, daß die Intensität des Spektrums an den Grenzen $\lambda = 0$ und $\lambda = \infty$ verschwinde.

Da das kontinuierliche Spektrum auch im analytischen Sinne stetig ist, so muß es sich durch eine Funktion der Variablen, der Wellenlänge, ausdrücken lassen. Diesen Ausdruck sei eine nach Potenzen der willkürlichen Funktion $\varphi(\lambda)$ fortschreitende Reihe

¹ Mitteilungen an die Pariser Akademie 1881.

Denn daſs eine ſolche Reihenentwicklung erlaubt iſt, folgt daraus, daſs das Spektrum, wenn es ſelbſt durch periodiſche Funktionen ausgedrückt werden müſſte, ſich nicht über das Bereich einer Periode erſtreckt. Setzen wir alſo

$$L = a_0 + a_1 g(\lambda) + a_2 [g(\lambda)]^2 + \dots \quad (114)$$

wo wieder L die der Wellenlänge λ entſprechende Intensität, $a_0, a_1 \dots$ aber nur vom Zuſtande und den ſtofflichen Beſchaffenheiten der Materie abhängige Gröſſen ſind. Nehmen wir nun an, daſs für unendlich kurze und unendlich lange Wellen die Intensität Null werde, was gleicherweiſe gilt, ob man die Intensitätsverteilung im Spektrum durch Verſchiedenheiten der Amplitude oder durch die im Mittel wahrſcheinlichſte Verteilung durchſchnittlich gleicher Amplituden erkläre.¹ Aus dieſer Annahme folgt:

$$a_0 = 0, \quad g(0) = 0, \quad g(\infty) = 0 \quad (115)$$

und die einfachſte Funktion, welche dieſen Bedingungen genügt, iſt offenbar:

$$g(\lambda) = \frac{\lambda^n}{\lambda^m + \mu^m}, \quad m > n \quad (116)$$

Benutzen wir jetzt den Clausiuſſchen Satz, daſs die Intensitäten in verſchiedenen Medien verkehrt proportional ſind dem Quadrate der Fortpflanzungsgeschwindigkeiten, ſo folgt aus der Gleichung

$$L = \sum a_q \left(\frac{\lambda^n}{\lambda^m + \mu^m} \right)^q \quad (117)$$

zunächſt die Forderung

$$\frac{\mu}{c} = \text{konst}, \quad (m - n)q = 2 \quad (118)$$

wodurch die neue Form

$$L = \sum a_q \left(\frac{\lambda^n}{\lambda^m + \mu^m} \right)^{\frac{2}{m-n}} \quad (119)$$

hervorgeht. Nun ſteht μ in ſolcher Verbindung mit der Wellenlänge, daſs es zumal anſichts der Gleichung (118) nicht möglich iſt, ihre mit der Wellenlänge analoge Bedeutung zu verkennen. Wir dürfen daher dieſem Parameter eine beliebige, mit der Variablen analoge aber ſpezielle und genau definierbare Bedeutung unterlegen. Die Wahl wird nicht ſchwer, denn differenziert man die vorſtehende Gleichung in Bezug auf λ , ſo erhält jedes Glied den Faktor

$$(m - n)\lambda^{m-1} - n\mu^{m-1}$$

der ſogleich auf ein Maximum der Intensität bei der Wellenlänge

$$\lambda^n = \mu^m \frac{n}{m-n} \quad (120)$$

hinweiſt. Es iſt alſo das natürlichſte, μ die Wellenlänge dieſes Intensitätsmaximums ſein zu laſſen. Dann wird

$$m = 2n \quad (121)$$

und die Spektralgleichung verwandelt ſich in

$$L = a_1 \frac{\lambda^2}{(\lambda^2 + \mu^2)^2} + a_2 \frac{\lambda^2}{\lambda^4 + \mu^4} \quad (122)$$

deren erſtes Glied uns ſchon durch die erſte Ableitung bekannt iſt. Setzt man $L = 0$, ſo findet man auſſer den phyſikalisch einzig zuläſſigen Wurzeln $\lambda_1 = 0$ und $\lambda_2 = \infty$ auch

¹ Dieſe Worte ſind lange vor Erſcheinen der Micheliſonſchen Arbeit niedergeſchrieben worden.

noch zwei neue der Gleichung 4. Grades in λ' , nämlich $\cos 2\varphi = \sqrt{-\frac{a_1 + 2a_2}{a_1}}$, wo $\tan \varphi = \frac{\lambda}{\mu}$ gesetzt wurde. Diese Wurzel ist aber wesentlich imaginär. Denn a_1 kann nicht negativ sein, somit mußte es a sein. Da aber stets $\frac{\lambda}{\lambda^2 + \mu^2} > \frac{\lambda'}{(\lambda' + \mu)^2}$, so konnte ein negatives a_2 unter Umständen eine negative Intensität hervorbringen, was unmöglich ist. Aus den Wurzelwerten der Gleichung $L=0$ kann also nicht auf die Richtigkeit der Gleichung $a=0$ geschlossen werden. Es ist jedoch zu bedenken, daß die drei Größen Intensität, Amplitude, Wellenlänge in einem reinen qualitativen Verhältnisse zu einander stehen müssen, so daß sich die Amplitude rational durch die beiden andern Größen ausdrücken lassen muß. Dieses Verhältnis wird in (122) nur dadurch hergestellt, daß $a=0$ angenommen wird. Außerdem gibt es aber keine Dispersionsformel, welche unter Beibehaltung des zweiten Gliedes aus der Spektralgleichung (122) hervorgehen wurde, wie dies für das erste Glied nachweisbar der Fall ist. Dies Verhältnis soll unter b) besprochen werden. Es bleibt somit nur

$$I_1 = \frac{4}{\pi} \mu A \frac{\lambda}{(\lambda^2 + \mu^2)} \quad (123)$$

b) Wir brauchen uns nun nicht eben auf ein Medium zu beschränken, in welchem die Fortpflanzungsgeschwindigkeit der Strahlung konstant ist, sondern wir dürfen ebensowohl annehmen, daß in demselben Dispersion zu Stande kommt. Es ist dann zu erwarten, daß die Spektralgleichung in irgend einem der bekannten Dispersionsgesetze übergeht.

Bilden wir nun dieselbe für zwei Medien, deren relativer Brechungsindex für den Strahl λ mit n , für μ mit r und für λ_0 mit n_0 bezeichnet sei, wobei wir wieder, um das Medium leichter berücksichtigen zu können, die Formel (9b) benutzen, so erhält man nach (80) die folgende Gleichung

$$L_0 \frac{\lambda}{\lambda_0^2} \left(\frac{\lambda_0^2 + \mu}{\lambda^2 + \mu^2} \right) = L_0 \frac{\lambda}{\lambda_0^2} \left(\frac{\lambda_0^2 r^2 + \mu^2 n_0}{\lambda^2 r^2 + \mu^2 n} \right) \quad (124a)$$

oder anders geschrieben

$$n(\lambda_0 + \mu') + r^2(\lambda^2 - \lambda_0^2) = n_0^2(\lambda^2 + \mu^2) \quad (124b)$$

und aus dieser folgt

$$\frac{1}{n^2} = \frac{x^2}{l - x^2}, \quad (124c)$$

wenn gesetzt wird

$$x^2 = \frac{\lambda_0}{r} \frac{\lambda + \mu^2}{\lambda_0^2}, \quad l = \frac{\mu^2 n_0^2 + \lambda_0^2 r^2}{r - n_0^2} \quad (125)$$

und ist nichts anderes als die Dispersionsgleichung, welche Ketteler auf Grund strenger kritischer Untersuchung aller bisher bekannt gewordenen Untersuchungen dieser Art ableitet, und später durch eine Theorie, die auch wir reproduziert haben, erläutert. Wie bekannt, ist hier die Wellenlänge noch im Körper gemessen. Soll sich also λ auf den Weltäther beziehen, so ist zu schreiben

$$\frac{1}{n^2} = \frac{x'^2}{l^2 - x'^2} \quad (126)$$

wo die x' und λ' den früheren analoge Bedeutung haben. Wenn Ketteler sagt, daß für einen Körper, der aus mehreren optisch einfachen Elementen zusammengesetzt ist, allgemein die Gleichung

$$\frac{1}{n^2} = \sum \frac{x^2}{\lambda^2 - \lambda'^2} \dots \dots \dots (127)$$

bestehe, so besagt das von unserem Standpunkte aus nur, daß die Spektralgleichung kein Additionstheorem besitze.

Wir heben besonders hervor, daß wir durch diese Beziehung in den Stand gesetzt sind, aus dem bekannten Spektrum eines Stoffes seine Dispersionsverhältnisse, und umgekehrt, aus zwei Refraktionsbestimmungen die Spektralelemente für die betreffende Temperatur abzuleiten. Wir haben dadurch ein Mittel gefunden, das Element μ für beliebige Temperaturen mit ausgezeichneter Genauigkeit zu bestimmen.

Schreibt man nun umgekehrt die Kettelersche Dispersionsgleichung in der Form

$$n^2 = \frac{\frac{n_1^2 \lambda_2'^2 - n_2^2 \lambda_1'^2}{n_1^2 - n_2^2} - \lambda^2}{\frac{\lambda_2'^2 - \lambda_1'^2}{n_1^2 - n_2^2}} \dots \dots \dots (128)$$

so erhalte man zur Bestimmung der ihr zu Grunde liegenden Spektralgleichung nach (82) die Differentialgleichung:

$$0 = 1 + \frac{\lambda}{2} \frac{\partial \lg F}{\partial \left(\frac{\lambda}{n}\right)} + \frac{n(\lambda_2'^2 - \lambda_1'^2)}{n_1(\lambda_2'^2 - \lambda_1'^2)} \left[\frac{1}{2} \frac{\partial \lg F}{\partial \left(\frac{\lambda_1}{n_1}\right)} \lambda_1 - \frac{\partial \lg F}{\partial (L_1 n_1^2)} L_1 \right] - \frac{n(\lambda_2'^2 - \lambda_1'^2)}{n_2(\lambda_1'^2 - \lambda^2)} \left[\frac{1}{2} \frac{\partial \lg F}{\partial \left(\frac{\lambda_2}{n_2}\right)} \lambda_2 - \frac{\partial \lg F}{\partial (L_2 n_2^2)} L_2 \right]$$

aus der zunächst folgte:

$$L = F(\lambda, \lambda_1, \lambda_2, L_1, L_2) \\ = L_0 L_1 (\lambda_0'^2 - \lambda_1'^2)^2 \frac{\lambda^2}{[\lambda^2 (\lambda_0 \sqrt{L_1} - \lambda_1 \sqrt{L_0}) + \lambda_1 \lambda_0 (\lambda_0 \sqrt{L_0} - \lambda_1 \sqrt{L_1})]^2} \dots \dots \dots (129)$$

und die sich dann leicht in unsere bekannte Gleichung umtransformieren ließe.

Angesichts dieser Übereinstimmung unserer Spektralgleichung mit einer durch die schärfsten und rigorosesten Untersuchungen und Experimenten geprüften Formel der theoretischen Optik, kann wohl an der Giltigkeit derselben kein Zweifel mehr obwalten, auch wenn wir nicht noch bei Besprechung der Lockyerschen Spektralmethode im Stande sein würden, neue Beweise für dieselbe zu erbringen.

Was uns aber wichtig bedünkt, ist, daß sie aus den allgemeinsten Erfahrungen der Spektralanalyse ableitbar ist, mithin unabhängig von unseren Anschauungen über Stoff, Äther, ja selbst des Spektrums wird, insofern statt der Wellenlänge eine Variable λ überhaupt, statt der Spektralelemente λ und μ Kurvenparameter überhaupt stehen.

Umgekehrt ist durch die vorangehende Ableitung auch die Veränderung der Dispersion und Refraktion mit der Temperatur gegeben, sobald μ als Funktion dieser Variablen bekannt ist, und wir können theoretisch selbst das Emissionsspektrum von Flüssigkeiten als solcher, insbesondere auch das der anomal dispergierenden Körper darstellen, worauf jedoch an dieser Stelle nicht näher eingegangen werden soll.

10 Parametergleichungen

Zusammenhang von Spektrum und Zustand

Da der Zustand eines Körpers im allgemeinen als bestimmt anzusehen ist, sobald zwei der Variablen, Temperatur, Druck und Dichte gegeben sind, aber nicht minder auch dann als bekannt anzunehmen ist, wenn nur sein Spektrum vollkommen bekannt ist, so folgt daraus die Notwendigkeit der Existenz gewisser Verbindungsgleichungen der besagten Zustandselemente. Es sind also überhaupt drei Gesetze zu erwarten. Eine Verbindung von μ mit der Temperatur allein, von λ mit der Temperatur und mit der Dichtigkeit.

A Das Drapersche Gesetz

a) Da die Emission eines absolut schwarzen Körpers bei niedrigen Temperaturen unendlich klein angenommen werden muß, der Absorptionskoeffizient aber für alle Körper endliche Werte besitzt, so folgt daraus, daß bei solch tiefen Temperaturen auch die Emission dieser Körper verschwindet. Nimmt aber in Folge von Temperaturerhöhung die Funktion e des Kirchhoffschen Gesetzes einen endlichen Wert an, so wird das zugleich mit E geschehen. Mit anderen Worten: Alle Körper fangen bei derselben Temperatur an, Strahlen einer gewissen Brechbarkeit zu emittieren. Ein Gesetz, das wie man weiß, lange vor Kirchhoffs Untersuchungen von Draper experimentell gefunden und für die verschiedensten festen Körper nachgewiesen wurde.

In neuester Zeit fand allerdings H. F. Weber¹ die Entwicklung der Lichtemission bei festen Körpern nicht zusammenfallend mit den älteren, seit Drapers Zeiten sich gebildeten Ansichten, wonach die Emission mit dem tiefsten Rot bei der Temperatur 798° abs beginnt und gegen Violett fortschreitend die brechbare (sichtbare) Grenze des Spektrums bei 1443° erreicht. Der neuere Forscher findet den Beginn der Strahlung, der dem Auge den Eindruck grauer oder farbloser Helligkeit einprägt, stets an der Stelle, wo bei entwickeltem Spektrum das (subjektive) Maximum der Intensität liegt. Auch scheint der erste Beginn der Strahlung nicht genau auf denselben Temperaturgrad zu fallen. Für die Glut des Platins beträgt er etwa 668° abs.

Dieses stimmt wohl alles trefflich mit der abgeleiteten Beziehung

$$\lambda_1 \lambda_2 = \mu^2$$

überein, wenn λ_1 und λ_2 die Grenzen des Spektrums, hier also die Wellenlängen des Emissionsbeginnes darstellen. Bei Temperaturerhöhung des Körpers beginnt die Strahlung bei der Wellenlänge μ , die sich nun gegen das brechbare Ende verschiebt. Zugleich führt aber erhöhte Temperatur eine Ausdehnung des Spektrums herbei, sodaß λ_1 rascher sich dem brechbareren Ende, als λ_2 dem weniger brechbaren nähert. Wenn das Auftreten der ersten Lichtemission an eine konstantere Stelle gebunden scheint, als dies die Natur von μ mit sich zu bringen scheint, so liegt der Grund hiervon darin, daß ja die objektive Intensität, um in subjektive verwandelt zu werden, mit einem Faktor multipliziert werden muß, der an den Grenzen des sichtbaren Spektrums Null wird, und etwa bei $\lambda = 0.560$ ein Maximum besitzt. Die Maximalenergie wird also bei den Augenbeobachtungen gegen die Wellenlänge $E_{\frac{1}{2}} D$ gedrängt.²

¹ Wied. Ann. 32 p. 246 1887

² Wied. Ann. 32 p. 700 1887

Hält man aber, wie wir es auch thun wollen, an den physikalischen Grenzen des Spektrums fest, so ist das Drapersche Gesetz als eine theoretische Forderung des Kirchhoffschen Gesetzes für denselben Fall eines objektiven Spektrums zu betrachten, das weiteren Untersuchungen wohl zu Grunde gelegt werden darf.

Wir bezeichnen nun mit ι eine unendlich kleine für alle Zustände konstante Intensität, und berechnen die dazu gehörige Wellenlänge, d. h. die Begrenzung des Spektrums, für welche nach Drapers Satz die Gleichung gilt:

$$\lambda = \text{konst.} \quad (130)$$

wobei die Konstante von allen Körpereigenschaften unabhängig, nur eine Funktion der Temperatur darstellt.

Nach Gleichung (106) hat man, wenn man sich nur auf die brechbarere Begrenzung des Spektrums beschränkt, die nach dem soeben Gesagten auf Temperatureinwirkungen lebhafter reagiert:

$$\lambda = \sqrt{\frac{\mu \mathcal{A}}{\pi \iota}} - \sqrt{\frac{\mu \mathcal{A}}{\pi \iota} - \mu^2} = \text{konst.} \quad (131)$$

oder indem man eine Reihenentwicklung vornimmt, und rechterseits einen zweiten Körper von derselben Temperatur mit den Elementen μ_0, \mathcal{A}_0 einführt:

$$\sqrt{\frac{\mu \mathcal{A}}{\pi \iota}} \left\{ \frac{1}{2} \frac{\mu \pi \iota}{\mathcal{A}} + \frac{1}{2 \cdot 4} \frac{\mu^2 \pi^2 \iota^2}{\mathcal{A}^2} + \dots \right\} = \sqrt{\frac{\mu_0 \mathcal{A}_0}{\pi \iota}} \left\{ \frac{1}{2} \frac{\mu_0 \pi \iota}{\mathcal{A}_0} + \frac{1}{2 \cdot 4} \frac{\mu_0^2 \pi^2 \iota^2}{\mathcal{A}_0^2} + \dots \right\}$$

Da wegen der unendlichen Kleinheit von ι gegen \mathcal{A} bei dem ersten Gliede der Entwicklung stehen geblieben werden kann, so kommt ganz allgemein für zwei gleich temperierte Körper die Beziehung

$$\frac{\mu^3}{\mathcal{A}} = \frac{\mu_0^3}{\mathcal{A}_0} \quad (132a)$$

Insbesondere wird auch für einen absolut schwarzen Körper gelten

$$\frac{m^3}{H} = \frac{\mu^3}{\mathcal{A}} \quad (132b)$$

da ja die Spektralgleichung nicht an bestimmte Annahmen über die Natur des glühenden Körpers gebunden war.

b) Um diese Gleichung, die dadurch bemerkenswert ist, daß sie von Oberflächenbeschaffenheiten oder stofflichen Verschiedenheiten der strahlenden Körper ganz unabhängig ist und nur in \mathcal{A} die Entfernung des Beobachters enthält, zu vervollständigen, müssen wir nun die rechte Seite der obenstehenden Gleichung als explizite Funktion der Temperatur darstellen.

Bei diesem einen Punkte kommen wir nun nicht ohne bedenkliche Hypothese vorbei, wir hoffen aber, daß das Resultat nicht zu sehr fraglich erscheinen wird. Wir müssen nämlich das Element μ eines mit kontinuierlichem Spektrum leuchtenden Gases (beispielshalber also Kohlenoxyd), das ja keine Ausnahme von dem Kirchhoffschen Gesetze bildet, mit seinem Molekulargefüge in Verbindung bringen.

Es sei zu dem Ende die in der Gleichung (84) vorkommende zwischen den Molekeln m des Körpers wirkende Kraft $f(r)$ explizite in der Form

$$f(r) = \frac{\varepsilon}{r^n} \quad (133)$$

gegeben. Wird nun durch einen äusseren, normal auf die Oberfläche wirkenden Druck, dessen Gröfse für die Flächeneinheit p sein mag, die mittlere Molekular-

distanz r um dr verringert, so ist die innere Arbeit einer Molekel bei Verschiebung aller übrigen¹ durch

$$a = m \, dr \sum f(r) \quad (131)$$

gegeben, in welchem Ausdrucke allgemein die Summe über alle Molekeln des Körpers zu nehmen ist. Da aber die Kräfte $f(r)$ bei wachsender Distanz sehr rasch abnehmen, wird es genügen, die Summe nur über ein Molekularsystem zu erstrecken, worunter wir, wie früher, die (sphärische) Gesamtheit aller jener Molekeln verstehen, welche noch eben merkbar auf ein in ihm gelegenes Teilchen wirken. Die innere Arbeit aller N Molekeln des Körpers wird somit

$$A = \frac{1}{2} N m \, dr \sum f(r) \quad (135)$$

wobei der Faktor $\frac{1}{2}$ daher ruht, daß bei der Summation alle Teilchen zweimal vorkommen (da ja die Molekularsysteme nicht als gegeneinander abgegrenzte selbständige Stoffbestandteile angesehen werden). Diese Gleichung gilt natürlich nur für das Innere des Körpers, da an der Oberfläche sich nur unvollständige Molekularsysteme vorfinden. Wir können aber von einer Korrektur für die Oberfläche aus mehreren Gründen absehen, erstlich ist klar, daß das der Gleichung hinzuzufügende Korrektionsglied in und für sich nur klein sein wird, zweitens darf aber immer die Oberfläche der Körper durch eine dynamische Hülle ersetzt gedacht werden, welche die Unvollständigkeit der Molekularsphären kompensiert (eine solche Hülle ist in der That in Flüssigkeiten zu beobachten). Endlich gehen aber die Strahlen, die unsern Sinne erregen, besonders bei höheren Temperaturen nicht von der Oberfläche der Körper aus, sondern von einer tiefer liegenden Schichte, gegen deren Tiefe wohl der Bruchteil der Molekulardistanz vernachlässigt werden darf.

Die vom Drucke p geleistete äußere Arbeit drückt sich aus durch

$$\mathfrak{A} = p \, dv \quad (136)$$

wenn v das Volumen des Körpers bedeutet. Da man hat

$$\frac{dv}{v} = 3 \frac{dr}{r} \quad (137)$$

so erhält man durch Gleichsetzung der inneren und äußeren Arbeit $A = \mathfrak{A}$ die Gleichung

$$\frac{3}{r} \, dr \, p \, v = \frac{1}{2} N m \, dr \sum f(r) \quad (138a)$$

oder anders geschrieben

$$p \, v = \frac{1}{6} N m^2 r \sum f(r) \quad (138b)$$

Für die Wellenlänge des Intensitätsmaximums fanden wir (93b) die Gleichung

$$\mu^2 = \frac{4\pi \, c^2 r}{f(r)}$$

welche in die vorige (138b) unter der Annahme, es befänden sich in einem Molekularsysteme je N Molekeln, substituiert, ergibt

$$p \, v = \frac{1}{3} N N m^2 \frac{\pi^2 c^2 r^3}{\mu^2} \quad (139)$$

Schreibt man aber nach (93b) und 133)

¹ Redtenbacher, Das Dynamidonsystem pag. 57

$$\mu^2 = 4\pi^2 c^2 \frac{\epsilon^{n+1}}{\epsilon} \dots \dots \dots (140)$$

so geht die Zustandsgleichung in die folgende über:

$$pv = \frac{1}{6} NN' m^2 \epsilon^{\frac{2}{n+1}} \left(\frac{4\pi^2 c^2}{\mu^2} \right)^{\frac{n-1}{n+1}} \dots \dots \dots (141a)$$

Es ist nun das Produkt Nm und $N'm$, da ja m die Molekularmasse bedeutete, bezüglich die Masse des ganzen Körpers und der einzelnen Molekularsysteme; bezeichnet man diese mit M und M' , so kommt

$$pv = \frac{1}{6} MM' \epsilon^{\frac{2}{n+1}} \left(\frac{4\pi^2 c^2}{\mu^2} \right)^{\frac{n-1}{n+1}} \dots \dots \dots (141b)$$

wobei ϵ und n die Charakteristiken der Molekularkräfte bedeuten. Wir betrachten nun noch die Größe M' . Die Masse einer Molekularsphäre ist für gleiche Körper gleich, wenn auch die Zustände dieselben sind. Treten Zustandsveränderungen ein, so haben diese eine Veränderung der mittleren Molekulardistanzen im Gefolge, wodurch möglicherweise die Zahl der ein System bildenden Molekeln, daher auch M' selbst ein anderes werden könnte. Eine solche Änderung ist wenig wahrscheinlich, jedenfalls aber so gering, daß selbst bei sehr verschiedenen Zuständen die M' merklich konstant bleiben, da sie (wegen der Kontinuität in der Abweichung vom gewöhnlichen Boyle-Gay-Lussacschen Gesetze) nur um eine endliche Zahl von absoluten Molekulargewichten ab- oder zunehmen könnte.

Setzen wir also für eine gegebene Substanz

$$R = \frac{1}{6} M' \epsilon^{\frac{2}{n+1}} (4\pi^2)^{\frac{n-1}{n+1}} \dots \dots \dots (142)$$

und verstehen unter μ stets dasjenige, welches der jeweiligen Fortpflanzungsgeschwindigkeit entspricht, was auch bisher stattgefunden hat, so erhält man als allgemeine Gleichung des Zustandes:

$$pv = RM \left(\frac{1}{\mu} \right)^2 \frac{n-1}{n+1} \dots \dots \dots (143)$$

die mit dem Boyle-Gay-Lussacschen Gesetze völlig zusammenfällt, wenn

$$\frac{\mu}{\mu_0} = \left(\frac{\Theta_0}{\Theta} \right)^{\frac{n+1}{2(n-1)}} \dots \dots \dots (144)$$

gesetzt wird.

Hält man sich nun an ein vollkommenes Gas, so kann man das Drapersche Gesetz ganz explizite hinschreiben, indem die Totalintensität der absoluten Temperatur einfach proportional ist. Die Gleichung (132) ergibt dann die folgende:

$$\frac{\mu^3}{A} = \frac{\mu_0^3}{A_0} \left(\frac{\Theta_0}{\Theta} \right)^{\frac{5n+1}{2(n-1)}} \dots \dots \dots (145a)$$

wo nur noch der Exponent n zu bestimmen bleibt. Die Indizes 0 beziehen sich jetzt auf einen beliebig temperierten Körper, da vorstehende Gleichung allgemein giltig ist, sobald sie nur für einen Körper nachweisbar ist.

Da Untersuchungen über Spektren kontinuierlicher Gase bei verschiedenen Temperaturen nicht vorliegen, so benutzten wir eine allerdings sehr unvollständige Beobachtungsreihe von Draper, die glauben läßt, daß n nahezu den Wert 3 besitzen werde. Überhaupt durchläuft der Exponent von $n=2$ bis $n=\infty$ die Zahlenwerte von 5.5 bis 2.5 und wird nur für $n=3$ zu einer ganzen Zahl, gleich 4. Sollte es bloßer Zufall

sein, daß in diesem Falle das Gesetz gerade identisch wird mit dem Stefanschen Strahlungsgesetze? Wir glauben nicht und ist einmal dieses Strahlungsgesetz, wie es heute auch der Fall ist, angenommen, so konnte das Drapersche Gesetz noch einfacher als wir es hier gethan, aus demselben abgeleitet werden. Wir schreiben daher

$$\frac{u^3 C^4}{A} = D \quad (145b)$$

und nennen D , welche eine reine Zahlenkonstante ist, die Drapersche Konstante. Das Gesetz ist gewissermaßen die Verallgemeinerung des Stefanschen, indem es auch auf die Qualität der Strahlung Rücksicht nimmt, ist aber dafür — wie schon erwähnt — von Oberflächenbeschaffenheiten unabhängig.

c) Aus einer sehr ungünstig gegebenen Versuchsserie von J. Violle⁴, in welcher die Intensitäten der Strahlen glühenden Platins auf deren Werte im Augenblicke der Erstarrung des geschmolzenen Metalles bezogen sind,

Temperatur $\lambda = 0.656$	0.5592	0.555	0.482
775	0.0001	0.00007	0.00003
954	0.0020	0.0012	0.0007
1045	0.0061	0.0045	0.0027
1500	0.303	0.271	0.225
1775	1.000	1.000	1.000

erhielten wir durch eine sehr mühsame Reduktion die folgenden Werte der Draperschen Konstante

$O_{abs} = 2048^0$	1773 ⁰	1318 ⁰	1227 ⁰	1048 ⁰
$\log D = 12.1050$	12.1099	12.1046	12.1007	11.9130

wo nur der letzte Wert wegen der Kleinheit der Intensitäten bei der Temperatur 775⁰ C ausgeschlossen wurde.

Nimmt man als Einheit der Intensität die Totalintensität des von einem Quadratcentimeter Oberfläche bei 1775⁰ C existierenden Platins ausgestrahlten Spektrums, so wird für Tausendstel Millimeter als Einheit der Wellenlänge und dem (absoluten) Centesimalgrade

$$D = 12737 \cdot 10^8 (\log 12.1051)$$

Zugleich dürfte die voranstehende Reihe der Konstanten ein schöner experimenteller Beweis des abgeleiteten Gesetzes sein. Die Grenzen der Temperatur sind genügend, die der Intensitäten fast zu weit auseinandergehalten.

Endlich schreiben wir noch das Drapersche Gesetz für den Fall her, daß man statt der Totalintensität die Intensität L eines Strahles von der Wellenlänge λ einführen wollte. Es lautet sodann

$$\frac{u^4 C^4 \lambda}{(\lambda^2 + \mu^2)^2 L} = \frac{\pi}{4} D \quad (145c)$$

B Die Stoffmenge

Bisher sprachen wir unter stillschweigenden Voraussetzungen stets von Intensitäten und Absorptionen, welche sich auf die Einheit der Stoffmenge bezogen. Die Intensität an sich wird natürlich durch Veränderung des Druckes oder der Dichte nicht geändert, wohl aber indirekt durch Veränderungen der Absorptionsfähigkeit. Bezeichnet

⁴ Ann. de Chim. et Phys. VI } p. 373

A deren Wert für die Einheit der emittierenden Zahl von Stoffteilchen, so möge er für deren n -fachheit mit A_n bezeichnet werden. Zwischen A_n und n besteht nun eine einfache Beziehung. Emittiert nämlich ein Körper schichtenweise die Intensität L , so gilt das insbesondere auch von der ersten Schichte. Die zweite Schichte emittiert ebenfalls L , davon wird aber AL in der ersten absorbiert, so daß nur $L(1-A)$ austritt. Die n -te Schichte emittiert ebenfalls L , welche Intensität nach der $n-1$ -ten Schichte auf $L(1-A)$, nach der r -ten auf $L(1-A)^{n-r}$ herabschmilzt. Emittiert wird also:

$$L + L(1-A) + L(1-A)^2 + \dots + L(1-A)^{n-1} = L \frac{1-(1-A)^n}{A}$$

Die Anzahl n der Teilchen, welche in die Gesichtslinie des Beobachters fallen — denn selbstverständlich kann hier nur von diesen gesprochen werden — ist aber proportional der Stoffmenge, welche der Sehkegel aus dem Körper herausausschneidet. Bezeichnen wir diese Menge, welche auch durch den Querschnitt dieses Kegels in die Dicke und Dichte des Körpers ausgedrückt werden kann, durch q , so kommt:

$$L_q = L \frac{1-(1-A)^q}{A} \quad \dots \quad (146a)$$

wo nun A als Absorptionsvermögen für die Stoffmenge Eins definiert werden muß. Daraus ersehen wir sogleich, daß Druck- oder Dichteveränderungen eines Körpers nur dann spektralanalytisch sich bemerklich machen, wenn dadurch das Produkt aus Dichte und Dicke des Körpers geändert wird: wenn also entweder Stoffzufuhr vorhanden ist, wie bei den meisten unserer Versuche, oder wenn die Dicke sich in anderem als dem umgekehrten Verhältnis der Dichte ändert.

Wir versuchen nun die Spektralgleichung dem allgemeineren Falle einer von der Einheit verschiedenen Stoffmenge anzupassen. Da A eine Funktion der Wellenlänge ist, so wird oft statt der geschlossenen Form (146a) eine Reihenentwicklung nach Potenzen von q vorzuziehen sein. Dies läßt sich in zweifacher Weise bewerkstelligen,

je nachdem man $\frac{L}{A} = e$ setzt, wo e die Kirchhoffsche Funktion bedeutet, und man daher von einem absolut schwarzen Körper ausgeht, oder ob man in der That nach Potenzen von A entwickelt, und später nach Potenzen der q , welche in den Binomialkoeffizienten stecken, ordnet. Die erste Entwicklung giebt:

$$L_q = -e \cdot \sum_{n=1}^{\infty} \frac{q^n [\log \text{nat}(1-A)]^n}{n!} \quad \dots \quad (146b)$$

(das negative Vorzeichen ist nur scheinbar, denn $\log(1-A)$ ist, da $0 < A < 1$, stets negativ), die zweite und wichtigere dagegen:

$$L_q = \frac{4}{\pi} \mu A \frac{\lambda^2}{(\lambda^2 + \mu^2)^2} \sum_{r=1}^{\infty} (-1)^{r-1} \frac{q(q-1) \dots (q-r+1)}{r!} A^{r-1} \quad \dots \quad (146c)$$

woraus man, nach Potenzen von q ordnend, die folgende unendliche Doppelreihe bekommt:

$$\left. \begin{aligned} & \sum_{r=1}^{\infty} (-1)^{r-1} \frac{q(q-1) \dots (q-r+1)}{r!} A^{r-1} = Q = \\ & q \left[1 + \frac{1}{2!} A + \frac{2^1}{3!} A^2 + \frac{6}{4!} A^3 + \frac{24}{5!} A^4 + \frac{120}{6!} A^5 + \frac{720}{7!} A^6 + \frac{5040}{8!} A^7 + \frac{40320}{9!} A^8 \right. \\ & \quad \left. + \frac{362880}{10!} A^9 + \frac{3628800}{11!} A^{10} + \dots \right] \end{aligned} \right\}$$

$$\begin{aligned}
& -q^2 \left[\frac{1}{2!} A + \frac{3}{3!} A^2 + \frac{11}{4!} A^3 + \frac{50}{5!} A^4 + \frac{274}{6!} A^5 + \frac{1764}{7!} A^6 + \frac{13068}{8!} A^7 \right. \\
& \quad \left. + \frac{109584}{9!} A^8 + \frac{1026576}{10!} A^9 + \frac{10628640}{11!} A^{10} \right. \\
& + q^3 \left[\frac{1}{3!} A^2 + \frac{6}{4!} A^3 + \frac{35}{5!} A^4 + \frac{225}{6!} A^5 + \frac{1621}{7!} A^6 + \frac{13132}{8!} A^7 \right. \\
& \quad \left. + \frac{118124}{9!} A^8 + \frac{1172700}{10!} A^9 + \frac{12753576}{11!} A^{10} \right. \\
& - q^4 \left[\frac{1}{4!} A^3 + \frac{10}{5!} A^4 + \frac{85}{6!} A^5 + \frac{735}{7!} A^6 + \frac{6769}{8!} A^7 + \frac{67251}{9!} A^8 \right. \\
& \quad \left. + \frac{723650}{10!} A^9 + \frac{8409500}{11!} A^{10} \right. \\
& + q^5 \left[\frac{1}{5!} A^4 + \frac{15}{6!} A^5 + \frac{175}{7!} A^6 + \frac{1960}{8!} A^7 + \frac{22149}{9!} A^8 + \frac{26932}{10!} A^9 \right. \\
& \quad \left. + \frac{3416930}{11!} A^{10} \right. \\
& - q^6 \left[\frac{1}{6!} A^5 + \frac{21}{7!} A^6 + \frac{322}{8!} A^7 + \frac{4536}{9!} A^8 + \frac{62273}{10!} A^9 \right. \\
& \quad \left. + \frac{892055}{11!} A^{10} \right. \\
& + q^7 \left[\frac{1}{7!} A^6 + \frac{28}{8!} A^7 + \frac{546}{9!} A^8 + \frac{9450}{10!} A^9 + \frac{156773}{11!} A^{10} \right. \\
& - q^8 \left[\frac{1}{8!} A^7 + \frac{36}{9!} A^8 + \frac{870}{10!} A^9 + \frac{18150}{11!} A^{10} \right. \\
& + q^9 \left[\frac{1}{9!} A^8 + \frac{45}{10!} A^9 + \frac{1320}{11!} A^{10} \right. \\
& - q^{10} \left[\frac{1}{10!} A^9 + \frac{55}{11!} A^{10} \right. \\
& + q^{11} \left[\frac{1}{11!} A^{10} \right.
\end{aligned} \tag{117}$$

und die wir kurz mit Q bezeichnen wollen, so daß die Gleichung des Spektrums wird

$$L_q = \frac{4}{\pi} \mu A Q \frac{\lambda^2}{(\lambda^2 + \mu^2)^2} \tag{148}$$

wo sich natürlich A noch auf das Spektrum der Stoffmenge Eins bezieht. Nach den Untersuchungen über das Drapersche Gesetz kann auch A eliminiert werden, wodurch man als neuere Form der Spektralgleichung findet

$$L_l = \frac{4}{\pi D} \mu^4 Q^4 Q \frac{\lambda^2}{(\lambda^2 + \mu^2)^2} \tag{149}$$

Viel verwickelter wird für diesen allgemeinen Fall die Bestimmung der Intensität zwischen gegebenen Grenzen. Diese Aufgabe führt auf das verwickelte Integral

$$L = \frac{4}{\pi} \mu A \int \frac{\lambda^2}{(\lambda + m)^2} \left\{ 1 - \left[1 - \frac{\mu^4}{m^4} \left(\frac{\lambda^2 + m^2}{\lambda^2 + \mu^2} \right) \right]^q \right\} d\lambda \tag{150}$$

wo das Absorptionsvermögen — wie es in Gleichung (174) gerechtfertigt werden soll

$$A = \frac{\mu^4}{m^4} \left(\frac{\lambda^2 + m^2}{\lambda^2 + \mu^2} \right)^2 \tag{151}$$

gesetzt wurde. Je nachdem man

$$\frac{\mu^2}{m^2} \left(\frac{\lambda^2 + m^2}{\lambda^2 + \mu^2} \right) = x \text{ oder } \frac{\mu^2}{m^2} \left(\frac{\lambda^2 + m^2}{\lambda^2 + \mu^2} \right) = \cos \varphi$$

setzt, wird man auf eines der folgenden einfacheren Integrale geführt:

$$L = \frac{4}{\pi} \pi \mathcal{A} \left\{ \int \frac{\lambda^2}{(\lambda^2 + m^2)^2} d\lambda - \frac{\mu^2}{2m(m^2 - \mu^2)} \int \frac{(1 - x^2)^q}{x^2} \sqrt{\frac{1-x}{1 - \frac{m^2}{\mu^2} x}} dx \right\}$$

$$L = \frac{4}{\pi} \mu \mathcal{A} \left\{ \int \frac{\lambda^2}{(\lambda^2 + m^2)^2} d\lambda - \frac{\mu^2}{2m(m^2 - \mu^2)} \int \sqrt{\frac{1 - \cos \varphi}{\frac{m^2}{\mu^2} \cos \varphi - 1}} \cdot \frac{\sin^{2q+1} \varphi}{\cos^2 \varphi} d\varphi \right\}$$

deren keines innerhalb der Grenzen $\lambda = 0$ und $\lambda = \infty$ unendlich groß und unstetig werden kann. Man wird bei wirklichen Berechnungen, da selbst Reihenentwicklungen nicht rasch zum Ziele führen, am liebsten zur graphischen oder mechanischen Quadratur greifen. Das über die Grenzen $\lambda = 0$ und $\lambda = \infty$ genommene und auf irgend eine Weise berechnete Integral bezeichnen wir mit $f(q)$, so daß man als zweite Parametergleichung hat:

$$f(q) = \frac{4}{\pi} \mu \int_0^\infty \frac{\lambda^2}{(\lambda^2 + m^2)^2} \left\{ 1 - \left[1 - \frac{\mu^4}{m^4} \left(\frac{\lambda^2 + m^2}{\lambda^2 + \mu^2} \right)^2 \right]^q \right\} d\lambda \quad \dots \quad (152)$$

und bemerken, daß die Funktion außer von ihrem Argumente, nur von μ und m abhängt.

C. Der erste Hauptsatz der mechanischen Wärmetheorie.

Wir haben schon kurz darauf hingedeutet, daß es a priori durchaus nicht einleuchtend sei, daß die Verwandlung der Wärme in Arbeit bei allen Körpern und unabhängig von der Qualität (Wellenlänge) der entstehenden inneren Bewegung nach demselben konstanten Verhältnisse vor sich geht. Um die hier in Betracht kommenden Fragen zu erläutern, und daraus die sich ergebenden Folgerungen abzuleiten, nehmen wir an, daß die Energie eines Körpers im Clausiusschen Sinne durch die Totalintensität und die Wellenlänge der Maximalintensität gegeben sei. Die Annahme ist offenbar ganz gerechtfertigt, da eben die innere Energie Ursache der Größe und Beschaffenheit der ausgestrahlten Intensität ist, und da die Intensität eine nur von der momentanen Geschwindigkeit, die Wellenlänge des Intensitätsmaximums eine nur von der momentanen Konfiguration der Teilchen abhängige Funktion ist. Der einzige Unterschied bei dem wirklich beobachteten Spektrum wird der sein, daß wegen der notwendig endlichen Dauer der Beobachtung statt der momentanen, mittlere Elemente eintreten. Doch ist diese Beschränkung insofern von keiner Bedeutung, als derselbe Fall auch für die Energie stattfindet.

Bezeichnen wir die Energie mit U , so werden wir ganz allgemein schreiben können:

$$U = q(\mathcal{A}) + \psi(\mu) \quad \dots \quad (153)$$

wo q und ψ noch unbestimmte Funktionen sind, die sich aus dem Clausiusschen Gesetze ergeben werden. Um dieses aber anwenden zu können, müssen wir zunächst untersuchen, was aus dem Körper wird, wenn er in ein anderes Medium übertragen wird.

Aus Gleichung (100) folgt zunächst:

$$\mathcal{A} = \pi \mu L_\mu \quad \dots \quad (154)$$

woraus wir sehen, daß sich die Totalintensität eines Spektrums beim Übergang in ein Medium, dessen in Bezug auf das erstere genommene Brechungsvermögen für den Strahl μ die Größe ν besitzt, im Verhältnis von 1 zu ν vergrößert. Wir denken uns als Wärmequelle die Totalstrahlung eines absolut schwarzen Körpers, Q für den Zuwachs der inneren Energie besteht dann die Gleichung

$$A dQ = dU$$

während im zweiten Medium $A \nu dQ$ stehen wird. Da nun das mechanische Äquivalent der Wärme jedenfalls von Zeit und Ort unabhängig ist, so kann die neue Gleichung für das zweite Medium nur bestehen, wenn auch U im Verhältnisse von 1 ν zunimmt. Dies giebt nach (153) die Gleichung

$$\nu \{ \varphi(A) + \psi(\mu) \} = \varphi(A) + \psi\left(\frac{\mu}{\nu}\right) \quad (155)$$

die in zwei von einander unabhängige zerfallen. Differenziert man nach ν und setzt hierauf $\nu = 1$, so kommt

$$\varphi(A) = KA, \quad \psi(\mu) = -\frac{k}{\mu} \quad (156)$$

wo K und k Konstanten bedeuten, die vom Zustande unabhängig sind. k ist eine Funktion der stofflichen Natur des Körpers, K höchstwahrscheinlich eine absolute Konstante, insofern sie den Bruchteil der inneren Intensität darstellt, der emittiert wird. Wir bemerken, daß, während die erste Gleichung (156) geradezu selbstverständlich ist, die zweite einen schonen Beweis für die Richtigkeit der Gleichung (141) giebt, da gerade $\frac{k}{\mu}$ das Potential der Teilchen auf sich selbst darstellen soll und dieses daraus in der That für den benutzten Fall $n=3$ hervorgeht. Wir werden also überhaupt berechtigt sein, die Gleichung

$$pv = MR \frac{1}{\mu} \quad (157)$$

als allgemein gültige zu betrachten, da die vorhergehende Ableitung offenbar an gar keine Annahme über die Beschaffenheit des Körper gebunden war.

Bezeichnet nun Q die gesamte, als Wärme und Arbeit im Körper befindliche Wärme, und wieder A das mechanische Äquivalent der Wärme, so ist nach dem ersten Hauptsatze der mechanischen Wärmetheorie

$$A Q = KA + \frac{k}{\mu} \quad (158)$$

und es muß zugleich die Bedingung

$$\frac{KA\mu + k}{\mu^2 Q} = A = \text{abs konst} \quad (159a)$$

erfüllt sein, soll anders das Äquivalent eine absolut konstante Zahl bedeuten. Ist dieses aber angenommen, so erhalten wir umgekehrt eine allgemeine Parametergleichung. Setzt man nach dem Drapeischen Gesetze

$$A = \frac{\mu^3 O^4}{D}$$

so kommt

$$\frac{K\mu^4 O^4 + kD}{D\mu Q} = A \quad (159b)$$

Für vollkommene Gase ist die innere Arbeit bekanntlich Null, also

$$k = 0. \quad (160)$$

Damit wird, wenn nach

$$Q = c_v \Theta \quad (161)$$

gesetzt wird, wo bekanntlich auch c_v eine von der Beschaffenheit des Gases abhängige Konstante ist:

$$\mu \Theta = \sqrt[3]{\frac{ADc_v}{K}} \quad (162)$$

Wir erhalten also wieder unsere im Draperschen Gesetze auf einem anderen Wege abgeleitete Beziehung, daß für vollkommene Gase die Wellenlänge des Intensitätsmaximums sich umgekehrt proportional der absoluten Temperatur ändere. Das Gesetz drückt geometrisch eine gleichseitige auf die Assymptoten als Koordinatenachsen bezogene Hyperbel aus. Zugleich finden wir aber auch, daß das Gesetz der Intensitätszunahme der Spektra für alle Gase bekannt ist, sobald es für ein einziges gegeben ist, insofern sich die großen Halbaxen der verschiedenen Gasen zugehörigen Hyperbeln verhalten wie die Bikuben der spezifischen Wärmen bei konstantem Volumen.

Bei anderen Körpern kann die Temperatur explizite nicht eingeführt werden, da wir es im allgemeinen vermeiden wollen, bei diesen von spezifischen Wärmen zu sprechen. Wir müssen vielmehr die Temperatur aus dem Draperschen Gesetze berechnet voraussetzen, und erhalten dann aus den jetzt gefundenen Gleichungen die der errechneten Temperatur entsprechende Wärme.

Will man die Totalintensität als Funktion der Temperatur haben, so hat man $\mu^3 = \frac{DA}{\Theta^4}$ zu setzen, und erhält:

$$KA + \frac{1}{\sqrt[3]{A}} \frac{k\Theta^{\frac{4}{3}}}{\sqrt[3]{D}} = A Q \quad (163)$$

Da die dem Körper zugeführte Wärmemenge stets zur Erhöhung der Temperatur und Vermehrung der inneren Arbeit verbraucht wird, so folgt daraus, daß Q rascher wächst, als die Temperatur. Es wächst daher auch das Produkt $\mu \Theta$ stets mehr und mehr mit wachsender Temperatur, d. h. μ steigt bei Körpern im allgemeinen rascher an, als bei Gasen. In der nebenstehenden Figur 16 bezieht sich die ausgezogene und punktierte Kurve resp. auf die Werte von μ und Θ eines vollkommenen Gases und irgend eines andern Körpers.

Wir schreiben schliesslich (159) in der bequemeren Form

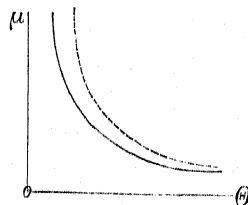
$$K(\mu \Theta)^4 - AD \frac{Q}{\Theta} (\mu \Theta) + kD = 0 \quad (164)$$

in welcher wir sie vorwiegend gebrauchen werden. Die Gleichung kann auch noch explizite gelöst werden. Ist y die positive Wurzel

$$y = \sqrt[3]{\left\{ \frac{1}{2} \left(\frac{ADQ}{K\Theta} \right)^2 \pm \sqrt[4]{\left(\frac{ADQ}{K\Theta} \right)^4 - \frac{4^3}{27} \left(\frac{kD}{K} \right)^3} \right\}} + \sqrt[3]{\left\{ \frac{1}{2} \left(\frac{ADQ}{K\Theta} \right)^2 \mp \sqrt[4]{\left(\frac{ADQ}{K\Theta} \right)^4 - \frac{4^3}{27} \left(\frac{kD}{K} \right)^3} \right\}}$$

so erhält man zur Bestimmung von $\mu \Theta$ die beiden Gleichungen:

Fig. 16.



$$\mu O = -\frac{\sqrt{y}}{2} \pm \sqrt{-\frac{ADQ}{KO} \frac{1}{2\sqrt{y}} - \frac{y}{4}} \quad \text{und} \quad \mu \Theta = \frac{\sqrt{y}}{2} \pm \sqrt{+\frac{ADQ}{KO} \frac{1}{2\sqrt{y}} - \frac{y}{4}}$$

Dafs aber die vorgelegte Cardanische Formel in y stets eine und nur eine reelle Wurzel besitzt, ersieht man daraus, dafs

$$27 \left(\frac{ADQ}{KO} \right)^4 > 4^4 \left(\frac{lD}{K} \right)^3, \quad \text{oder} \quad \frac{27}{256} \left(\frac{AQ}{O} \right)^4 \frac{D}{K} > l^3$$

ist. Es ist namlich $\frac{Q}{O}$ nahezu gleich der spezifischen Wume, A und D eine sehr grofse Zahl, K aber ein nicht sehr viel von der Einheit verschiedener Bruch. Dagegen ist l ein echter Bruch, der anzeigt, wie viel von der Wume Q auf innere Arbeit verbraucht wurde.

D Die Gleichung der inneren Arbeit

Wir haben unabhängig von unseren speziellen Annahmen über die innere Konstitution gefunden, dafs $\frac{l}{\mu}$ das Potential der inneren Kräfte darstellte. Wir wollen nun dasselbe noch auf eine andere Weise zu berechnen suchen, indem wir dem Gedanken- gange Stefans¹ folgen. Wirkt normal auf die Oberfläche eines Korpers der per Flächeneinheit p betragende Druck, so wird im allgemeinen das Volumen v desselben auf v' reduziert, wo nach dem Elastizitatsgesetze ist

$$apv = v - v' \quad (165)$$

wenn a die Kontraktion der Volumeneinheit unter dem Drucke Eins bezeichnet. Ist nun

$$p = \frac{1}{a} = E \quad (166)$$

so verschwindet das Volumen des Korpers. Es ist also E der Druck, welcher das Volumen zu Null, oder der Zug, der es zum doppelten macht, der sogenannte kubische Elastizitätsmodulus. Nimmt man nun das Elastizitätsgesetz als unbeschränkt an, so lafst sich die innere Arbeit berechnen, welche während der Ausdehnung des Korpers von v' auf v verbraucht wurde. Da nun die Deformation $v - v'$ nach (165) proportional ist dem Drucke, so schliefst die Enddeformation mit ihrem entsprechenden Drucke in rechtwinkligen Koordinaten ein rechtwinkliges Dreieck ein, dessen Spitze im Anfangspunkt gelegen ist. Der Flächeninhalt desselben

$$F' = \frac{p(v - v')}{2} \quad (167)$$

stellt offenbar die gesamte innere Arbeit dar, welche während der ganzen Dauer der Deformation dem ufleren Drucke stets das Gleichgewicht hielt. Nach Substitution von p enthält man

$$F' = \frac{(v - v')^2 E}{2v} \quad (168)$$

und demnach wird die innere Kraft, welche einem Wachstum des Volumens von 0 bis v entspricht

$$F'_0 = \frac{v}{2} E \quad (169)$$

¹ Das Dulong-Petit'sche Gesetz. Sitzungsbericht der Wiener Akademie der Wissenschaften XXXVI p. 85.

Man hat daher, da diese Arbeit andererseits $\frac{\mu}{k}$ gefunden wurde:

$$2 \frac{k}{\mu} = vE \quad \dots \dots \dots (170a)$$

wofür man jedoch allgemeiner schreiben wird:

$$\frac{k}{\mu} = \int_0^v p \, dv \quad \dots \dots \dots (170b)$$

Ist der Druck konstant, so erhält man das allgemeine Gesetz von Boyle-Gay-Lussac in derselben Form für alle Körper, wie jenes für die Gase besteht. Es ist also k umgekehrt proportional der Dichte zu setzen. Man hat jedoch stets zu bedenken, daß diese Gleichung nur für den Fall gilt, daß die innere Arbeit in der äußeren ihr Äquivalent hat. Fälle, wie z. B. chemischer Umsatz bei konstantem Volumen sind prinzipiell ausgeschlossen.

E. Zusammenfassung.

Wir haben nun zwischen den Elementen des Spektrums, die der Beobachtung in jedem Falle zugänglich sind, und den Zustandsvariablen der Körper vier Gleichungen gefunden, die insgesamt zwei von der Beschaffenheit des Stoffes abhängige Konstanten enthalten. Sie lauten der Reihe nach

$$\left. \begin{array}{l} \text{I} \quad \frac{\mu^3 \Theta^4}{A} = D \\ \text{II} \quad A_q = f(q) A \\ \text{III} \quad K(\mu \Theta)^4 - A D \frac{Q}{\Theta} (\mu \Theta) + k D = 0 \\ \text{IV} \quad \frac{k}{\mu} = \int_0^v p \, dv \end{array} \right\} \dots \dots \dots (171)$$

und mögen nach den beigeschriebenen Ordnungszahlen benannt werden. Ist, wie wir nun annehmen, die Natur des emittierenden Stoffes bekannt, so giebt I die Temperatur, II die innere Wärme des Körpers, III und IV geben die Masse des in die Gesichtslinie fallenden Stoffes, und die von demselben geleistete innere Arbeit. Es sind somit alle Bestimmungsstücke gegeben, welche eine thermodynamische Behandlung des emittierenden Körpers betreffen.

Was die Genauigkeit der Gesetze bei praktischem Gebrauche anbelangt, so ist leicht zu ersehen, daß II am bedenklichsten erscheinen muß. Ist der Absorptionskoeffizient des Körpers wie etwa bei Gasen, die glücklicherweise in der Anwendung der Spektralanalyse die überwiegende Bedeutung haben, sehr klein, so wird $f(q) = q$; die Intensität bei der Masse q einfach des q -fachen der für die Masse Eins geltenden Intensität. Je größer das Absorptionsvermögen wird, desto geringer ist die Sicherheit in der Bestimmung von q , für $A = 1$ kann q bei konstanter Intensität jeden beliebigen Wert annehmen. Beschränkt man sich aber auch nur auf Gase, so kann $f(q)$ ohne besondere Schwierigkeiten bestimmt werden.

Ein Umstand verdient wohl noch hervorgehoben zu werden, der zwar bei dem Stande unserer heutigen Beobachtungskunst in Bezug auf Photometrie nur rein theoretisches Interesse besitzt. Handelt es sich um ein Gas, dessen Beschaffenheit durch das Spektrum bekanntlich sogleich erkennbar ist, so wird $\frac{Q}{\Theta} = c_v$ die spezifische Wärme bei kon-

stantem Volumen, eine konstante Zahl. Die Temperatur laßt sich nun sowohl aus μ allein, welches bekanntlich von der Ausdehnung und Entfernung der Lichtquelle unabhängig ist, als auch aus I bestimmen, und da in A die Entfernung des emittierenden Körpers enthalten ist, ist die Möglichkeit von Entfernungsbestimmungen durch die Spektralanalyse nicht ausgeschlossen.

Nachtrag. Die Gleichungen I und II ermöglichen es, aus einem gegebenen Spektrum die Temperatur und die Masse des leuchtenden Körpers zu bestimmen, lösen aber die umgekehrte Aufgabe nicht. Darum mußte danach gesucht werden, noch andere Beziehungen aufzufinden und so entstanden die Gleichungen III und IV, die aufser der etwas unsicheren Methode der Übertragung eines Körpers in ein anderes Medium auch ziemlich ferne stehende Größen, wie Q , in das Problem einführen. Es ist mir während des Druckes gelungen, statt der Gleichungen III und IV eine einzige rationellere aufzustellen, welche zugleich im Stande sein wird, darüber zu entscheiden, ob die Elemente A und μ von der Dichtigkeit unabhängig sind oder nicht, ob also das Spektrum die Dichte mit der Dicke der durchstrahlten Schichte nur in der bekannten Exponentialfunktion explizite enthält, oder aber der erstere dieser Faktoren auch implizite darin enthalten ist. In einem besonderen Nachtrage soll diese Parametergleichung abgeleitet werden.

11 Der absolut schwarze Körper. Absorptionsvermögen

a) Die Kirchhoffsche e -Funktion sollte von der Temperatur und Wellenlänge abhängen und als Funktion der beiden Variablen betrachtet stetig sein, im ganzen Verlaufe weder auffällende Minima noch Maxima haben, und für gleiche Temperaturen um so höhere Intensitätswerte liefern, je größer die Wellenlänge ist. Da die Gleichung des kontinuierlichen Spektrums allen diesen und auch dem Clausiusschen Satze Genüge leistet, überdies bei der Ableitung desselben keine speziellen Annahmen über die Beschaffenheit der Materie, oder der in derselben vorkommenden Bewegungen gemacht wurde, so können wir als Ausdruck dieser Funktion schreiben

$$e = e_0 \frac{\lambda}{\lambda_0} \left(\frac{\lambda_0^2 + m^2}{\lambda^2 + m^2} \right)^2 \quad (172a)$$

oder auch nach Einführung der Totalenergie H

$$e = \frac{4}{\pi} H m \frac{\lambda^2}{(\lambda^2 + m^2)^2} \quad (172b)$$

wobei wir nun festsetzen wollen, daß sich die Elemente H und m stets auf absolut schwarze Körper beziehen mögen, die für eine gegebene Temperatur ganz bestimmte Werte annehmen. Wir stellen uns nun die Aufgabe, diese Werte zu bestimmen, und wollen zu dem Ende das Absorptionsvermögen des Körpers A ableiten. Nach dem Kirchhoffschen Satze hat man

$$A = \frac{E}{e} \quad (173)$$

woraus sogleich die Relation folgt

$$A = \frac{A\mu}{Hm} \left(\frac{\lambda^2 + m^2}{\lambda'^2 + m^2} \right) \quad (174a)$$

welche die Absorption als Funktion der Temperatur und Wellenlänge darstellt. Nach dem Duplicischen Gesetze hatte man für zwei gleich temperierte Körper

$$\frac{A}{\mu^3} = \frac{H}{m^3}$$

und damit wird die Gleichung (174a) einfacher:

$$A = \frac{\mu^4}{m^4} \left(\frac{\lambda^2 + m^2}{\lambda^2 + \mu^2} \right)^2 \dots \dots \dots (174b)$$

in der nur mehr je ein Spektralelement vorkommt. Beobachtet man also bei der Temperatur Θ_1 die Absorption eines Körpers (A, μ) für verschiedene Wellenlängen, so ergibt sich daraus μ_1 und m_1 . Bei der Temperatur Θ_2 gebe das Emissionsspektrum desselben Körpers die Elemente A_2 und μ_2 . Dann bestehen die Gleichungen:

$$\left. \begin{aligned} A &= \frac{\mu_1^4}{m_1^4} \left(\frac{\lambda^2 + m_1^2}{\lambda^2 + \mu_1^2} \right)^2 \\ L &= \frac{4\mu_2}{\pi} A_2 \frac{\lambda^2}{(\lambda^2 + \mu_2^2)^2} \\ \frac{H_1}{m_1^3} &= \frac{A_2}{\mu_2^3} \left(\frac{\Theta_1}{\Theta_2} \right)^4 \end{aligned} \right\} \dots \dots \dots (175)$$

welche die Bestimmung der Elemente H_1 und m_1 für die Temperatur Θ_1 gestatten. Die Gleichung

$$\frac{H}{m^3} = \frac{H_0}{m_0^3} \left(\frac{\Theta}{\Theta_0} \right)^4 \dots \dots \dots (176)$$

liefert dann eine Beziehung zwischen beiden Elementen bei anderen beliebigen Temperaturen. Die Bestimmung eines derselben z. B. von m geschieht erst, wenn diese GröÙe selbst als Funktion der Temperatur gegeben ist, was — will man Hypothesen vermeiden, nur auf experimentellem Wege — nach (174b) geschehen kann.

Differenziert man die Gleichung (174b) nach der Wellenlänge und der Temperatur, so kommt:

$$\left. \begin{aligned} \frac{\partial A}{\partial \lambda} &= 4 \frac{\mu^4}{m^4} \cdot \lambda \frac{(\mu^2 - m^2)(\lambda^2 + m^2)}{(\lambda^2 + \mu^2)^3} \\ \frac{\partial A}{\partial \Theta} &= \frac{4\mu^3}{m^4} \left(\frac{\lambda^2 + m^2}{\lambda^2 + \mu^2} \right)^2 \left[1 - \frac{\mu^2}{\lambda^2 + \mu^2} \right] \frac{d\mu}{d\Theta} - 4 \frac{\mu^4}{m^5} \left(\frac{\lambda^2 + m^2}{\lambda^2 + \mu^2} \right)^2 \left[1 - \frac{m^2}{\lambda^2 + m^2} \right] \frac{dm}{d\Theta} \\ \frac{\partial A}{\partial \Theta} &= \frac{4\mu^4}{m^4} \left(\frac{\lambda^2 + m^2}{\lambda^2 + \mu^2} \right)^2 \left\{ \frac{1}{\mu} \frac{\lambda^2}{\lambda^2 + \mu^2} \frac{d\mu}{d\Theta} - \frac{1}{m} \frac{\lambda^2}{\lambda^2 + m^2} \frac{dm}{d\Theta} \right\} \end{aligned} \right\} \dots \dots \dots (177)$$

Man ersieht daraus, daß die Absorption bei zunehmender Wellenlänge zunimmt, wenn $\mu > m$ ist, und da μ mit wachsender Temperatur abnimmt, so findet man bei Temperaturerhöhung eine Absorptionszunahme, wenn:

$$\frac{1}{\mu} \cdot \frac{\lambda^2}{\lambda^2 + \mu^2} \frac{d\mu}{d\Theta} < \frac{1}{m} \cdot \frac{\lambda^2}{\lambda^2 + m^2} \frac{dm}{d\Theta}$$

Da das Absorptionsvermögen stets zwischen 0 und 1 liegen muß, so folgt aus (174b):

$$\mu^2(\lambda^2 + m^2) < m^2(\lambda^2 + \mu^2)$$

oder aber

$$\mu < m \dots \dots \dots (178)$$

und mit diesem Resultate lassen sich die unter (177) gefundenen Sätze so aussprechen: Die Absorption eines Körpers nimmt bei abnehmender Wellenlänge zu, bei wachsender Wellenlänge ab.

Da sich μ und m mit der Temperatur, invert ändern, so ist

$$\frac{d\mu}{d\Theta} > \frac{dm}{d\Theta}$$

$\frac{dA'}{dO}$ also bei allen Temperaturen und Wellenlängen positiv. Denn man hat weiter noch die folgenden Ungleichungen

$$\frac{1}{\mu} > \frac{1}{m}, \quad \frac{\lambda^2}{\lambda^2 + \mu^2} > \frac{\lambda^2}{\lambda^2 + m^2}$$

durch deren Multiplikation man findet, daß $\frac{dA}{dO}$ stets positiv ist. Bei zunehmender Temperatur wächst also die Absorption, wie dies die Tatsachen und Zollners Folgerungen aus dem Kirchhoffschen Gesetze erfordern.

Es verdient noch bemerkt zu werden, daß die Absorptionskurve in den Punkten

$$\lambda^2 = \frac{3\mu^2 - 5m^2}{6} \pm \sqrt{\left(\frac{3\mu^2 - 5m^2}{36}\right)^2 + \frac{\mu^2 m^2}{3}} \quad (179)$$

Inflexionspunkte besitzt. Davon ist jedoch der unter Beibehaltung des — Zeichens entstehende imaginär.

Da es häufig von Vorteil sein wird, mittlere Absorptionskoeffizienten zu kennen, so berechnen wir noch einige hierbei gehörige Integrale. Wir integrieren die Gleichung (174b) innerhalb der beliebigen Grenzen λ_1 und λ_2 , und erhalten so

$$A(\lambda_1, \lambda_2) = \frac{1}{\lambda - \lambda_1} \int_{\lambda_1}^{\lambda_2} \frac{\mu^4}{m^4} \left(\frac{\lambda^2 + m^2}{\lambda^2 + \mu^2} \right) d\lambda \quad (180)$$

Berücksichtigt man die Identität

$$\left(\frac{\lambda^2 + m^2}{\lambda^2 + \mu^2} \right)^2 = 1 + 2(m^2 - \mu^2) \frac{\lambda}{(\lambda^2 + \mu^2)} + \frac{m^4 - \mu^4}{(\lambda^2 + \mu^2)^2}$$

so erhält man folgende Integralwerte

$$\int \frac{\lambda d\lambda}{(\lambda^2 + \mu^2)^2} = + \frac{1}{2\mu} \arctang \frac{\lambda}{\mu} - \frac{1}{2} \frac{\lambda}{\lambda^2 + \mu^2} + \text{Const}$$

$$\int \frac{d\lambda}{(\lambda^2 + \mu^2)^2} = \frac{1}{2\mu^3} \left[\arctang \frac{\lambda}{\mu} + \frac{\lambda\mu}{(\lambda^2 + \mu^2)} \right] + \text{Const}$$

und daraus folgt, wie man leicht findet

$$A = \frac{\mu^4}{m^4} \left\{ \lambda + \left[\frac{m^2 - \mu^2}{\mu} + \frac{m^4 - \mu^4}{2\mu^3} \right] \arctang \frac{\lambda}{\mu} + \left[\frac{m^4 - \mu^4}{2\mu^3} - (m^2 - \mu^2) \right] \frac{\lambda}{\lambda^2 + \mu^2} \right\} + \text{Const}$$

$$A(\lambda_1, \lambda_2) = \frac{\mu^4}{m^4} \left\{ 1 + \left[\frac{m^2 - \mu^2}{\mu} + \frac{m^4 - \mu^4}{2\mu^3} \right] \frac{1}{\lambda_2 - \lambda_1} \arctang \frac{\mu(\lambda_2 - \lambda_1)}{\mu^2 + \lambda_1 \lambda_2} + \left[\frac{m^4 - \mu^4}{2\mu^3} - (m^2 - \mu^2) \right] \frac{\mu^2 - \lambda_1 \lambda_2}{(\lambda_1^2 + \mu^2)(\lambda_2^2 + \mu^2)} \right\} \quad (181)$$

Genügen die Grenzwellenlängen der Bedingung

$$\lambda_1 \lambda_2 = \mu^2 \quad (182)$$

was wohl häufig genug der Fall sein wird, d. h. hat man es mit physikalischen Grenzen des Spektrums zu thun, so wird

$$A(\lambda_1, \lambda_2) = \frac{\mu^4}{m^4} \left\{ 1 + \left[\frac{m^2 - \mu^2}{\mu} + \frac{m^4 - \mu^4}{2\mu^3} \right] \frac{1}{\lambda_2 - \lambda_1} \arctang \frac{\lambda_2 - \lambda_1}{2\mu} \right\} \quad (183)$$

während von einem mittleren Absorptionskoeffizienten zwischen den Grenzen $\lambda = 0$ und $\lambda = \infty$ nicht mehr gesprochen werden kann.

Setzt man in Gleichung (174b) $\lambda = \infty$, so wird

$$A_{\lambda=\infty} = \frac{\mu^4}{m^4} \quad (184)$$

der Absorptionskoeffizient für sehr lange Wellen. Für unendlich kurze Wellen ist

$$A_{\lambda=0} = 1 \quad \dots \dots \dots (185)$$

und mithin sind für sehr kurze Wellen alle Körper als absolut schwarze zu betrachten.

Wir geben schliesslich noch eine andere Definition des mittleren Absorptionsvermögens, indem wir den Koeffizienten stets mit der zugehörigen Spektralintensität multiplizieren. Danach wird:

$$A_{(\lambda_1, \lambda_2)} = \frac{1}{\lambda_2 - \lambda_1} \frac{\mu^4}{m^4} \frac{4\mu}{\pi} \int_{\lambda_1}^{\lambda_2} \frac{\lambda^2}{(\lambda^2 + \mu^2)^2} \left(\frac{\lambda^2 + m^2}{\lambda^2 + \mu^2} \right)^2 d\lambda \quad \dots \dots \dots (186)$$

und der Sinn dieser Integration ist, einen jeden Absorptionskoeffizienten mit demjenigen Gewichte in die Rechnung zu führen, welches der Häufigkeit seines Vorkommens bei derselben Temperatur entspricht.

Zerlegt man in Partialfaktoren, so kommt:

$$\left. \begin{aligned} \frac{\lambda^2(\lambda^2 + m^2)^2}{(\lambda^2 + \mu^2)^4} &= \frac{A}{(\lambda^2 + \mu^2)^4} + \frac{B}{(\lambda^2 + \mu^2)^3} + \frac{C}{(\lambda^2 + \mu^2)^2} + \frac{D}{\lambda^2 + \mu^2} \\ A &= 2m^2\mu^4 - \mu^2m^4 - \mu^6 \\ B &= m^4 - 4m^2\mu^2 + 3\mu^4 \\ C &= 2m^2 - 3\mu^2 \\ D &= 1 \end{aligned} \right\} \quad \dots \dots (187)$$

und wendet man hierauf die Reduktionsformel an:

$$\int \frac{dx}{(x^2 + a^2)^{n+1}} = \frac{x}{2na^2} \frac{1}{(x^2 + a^2)^n} + \frac{(2n-1)}{2na^2} \int \frac{dx}{(x^2 + a^2)^n}$$

so gelangt man leicht zu den folgenden Integralformeln:

$$\left. \begin{aligned} \text{I} &= \frac{1}{\mu} \operatorname{arctg} \frac{\lambda}{\mu} & \text{II} &= \frac{1}{2\mu^2} \left(\frac{\lambda}{\lambda^2 + \mu^2} + \frac{1}{\mu} \operatorname{arctg} \frac{\lambda}{\mu} \right) \\ \text{III} &= \frac{1}{4\mu^2} \left(\frac{\lambda}{(\lambda^2 + \mu^2)^2} + \frac{3}{2\mu^2} \frac{\lambda}{\lambda^2 + \mu^2} + \frac{3}{2\mu^3} \operatorname{arctg} \frac{\lambda}{\mu} \right) \\ \text{IV} &= \frac{1}{6\mu^2} \left(\frac{\lambda}{(\lambda^2 + \mu^2)^3} + \frac{5}{4\mu^2} \frac{\lambda}{(\lambda^2 + \mu^2)^2} + \frac{3.5}{2.4\mu^4} \frac{\lambda}{\lambda^2 + \mu^2} + \frac{3.5}{2.4\mu^5} \operatorname{arctg} \frac{\lambda}{\mu} \right) \end{aligned} \right\} \quad \dots (188)$$

welche ergeben:

$$A_{(\lambda_1, \lambda_2)} = \frac{4\mu}{\pi} \frac{\mu^4}{m^4} \frac{1}{\lambda_2 - \lambda_1} \left\{ A \text{IV} + B \text{III} + C \text{II} + D \text{I} \right\}_{\lambda=\lambda_1}^{\lambda=\lambda_2} \quad \dots \dots \dots (189)$$

Der hingeschriebene Klammerausdruck ist aber:

$$\left[\frac{D}{\mu} + \frac{1. C}{2\mu^3} + \frac{1.3B}{2.4\mu^5} + \frac{1.3.5A}{2.4.6\mu^7} \right] \operatorname{arctg} \frac{\lambda}{\mu} + \left[\frac{1. C}{2\mu^3} + \frac{1.3B}{2.4\mu^5} + \frac{1.3.5A}{2.4.6\mu^7} \right] \frac{\lambda}{\lambda^2 + \mu^2} + \left[\frac{B}{4\mu^2} + \frac{5.A}{4.6\mu^4} \right] \frac{\lambda}{(\lambda^2 + \mu^2)^2} + \frac{A}{2.3\mu^2} \frac{\lambda}{(\lambda^2 + \mu^2)^3} \quad \dots \dots \dots (190)$$

oder nach Substitution der für A..D gefundenen Werte:

$$\frac{m^4 + 2m^2\mu^2 + 5\mu^4}{2.2.4\mu^5} \operatorname{arctg} \frac{\lambda}{\mu} + \frac{m^4 + 2m^2\mu^2 - 11\mu^4}{2.2.4\mu^4} \frac{\lambda}{\lambda^2 + \mu^2} + \frac{m^4 - 14\mu^2m^2 + 13\mu^4}{4.6\mu^2} \frac{\lambda}{(\lambda^2 + \mu^2)^2} - \frac{(m^2 - \mu^2)^2}{2.3} \frac{\lambda}{(\lambda^2 + \mu^2)^3} \quad \dots (191)$$

Setzt man in diesen Ausdrücken die Grenzen λ_2 und λ_1 ein, und dividiert durch $(\lambda_2 - \lambda_1)$, so erhält man unter leicht verständlicher Bezeichnung der konstanten Faktoren den Wert:

$$\begin{aligned}
& \frac{(I)}{\lambda_2 - \lambda_1} \arctg \frac{\mu(\lambda_2 - \lambda_1)}{\lambda_1 \lambda_2 + \mu^2} + (II) \frac{\mu^2 - \lambda_1 \lambda_2}{(\lambda_1 + \mu^2)(\lambda_2 + \mu^2)} \\
& + (III) \frac{\mu^2(\mu^2 - 2\lambda_1 \lambda_2) - \lambda_1 \lambda_2 (\lambda_1 + \lambda_2 + \lambda_1 \lambda_2)}{(\lambda_1^2 + \mu^2)^2 (\lambda_2^2 + \mu^2)^2} \\
& + (IV) \frac{\mu^6 - 3\mu^4 \lambda_1 \lambda_2 (\lambda_1^2 + \lambda_2^2 + \lambda_1 \lambda_2 + \mu^2) - \lambda_1 \lambda_2 [\lambda_2^4 + \lambda_1 (\lambda_1^2 + \lambda_2^2) (\lambda_2 + \lambda_1)]}{(\lambda_1^2 + \mu^2)^3 (\lambda_2^2 + \mu^2)^3}
\end{aligned} \quad (192)$$

Ist zugleich die Bedingung erfüllt

$$\lambda_1 \lambda_2 = \mu^2 \quad (193)$$

so wird einfacher

$$\begin{aligned}
& \frac{(I)}{\lambda_2 - \lambda_1} \arctg \frac{\lambda_2 - \lambda_1}{2\mu} - (III) \frac{\mu^2(\lambda_1 + \lambda_2)}{(\lambda_1^2 + \mu^2)^2 (\lambda_2^2 + \mu^2)^2} \\
& + (IV) \frac{\mu^6 - 3\mu^4(\lambda_1 + \lambda_2)^2 - \mu^2[\lambda_1^4 + \lambda_2^4 + \mu^4 + \mu^2(\lambda_1^2 + \lambda_2^2)]}{(\lambda_1^2 + \mu^2)^3 (\lambda_2^2 + \mu^2)^3}
\end{aligned} \quad (194)$$

Sind endlich die Grenzen unendlich und Null, so wird der hingeschriebene Klammerausdruck, wie man durch Umformung leicht findet

$$\frac{6m^4 + 12m^2\mu^2 + 5\mu^5}{2 \cdot 2 \cdot 4\mu^5}$$

und man erhält so

$$A_{(\infty)} = \frac{\mathcal{A}}{4\pi m^4} (6m^4 + 12m^2\mu^2 + 5\mu^4) \quad (195)$$

wobei \mathcal{A} die Totalenergie des absorbierenden Körpers bedeutet

b) Die Größe m konnte als Funktion der Temperatur auf theoretischem Wege nur so dargestellt werden, wenn man auch μ als Funktion dieser Variablen kannte. Da diese Voraussetzung für ein vollkommenes Gas zutrifft, so ist die Möglichkeit, m als Funktion der Temperatur zu bestimmen, darauf zurückgeführt, diese Bestimmung für das Absorptionsvermögen eines vollkommenen Gases zu thun (nach Gleichung (171b)). Dies ist nun in der That möglich, wenn man sich auf die kinetische Theorie der Gase als alleinige Hypothese stützt¹.

Absorption soll stattfinden, wenn ein Lichtstrahl bei seinem Durchgange durch das Gas auf Teilchen stößt, die mit ihm isoperiodisch schwingen. Von Schwingungen der Gas- — oder vielleicht auch durch diese angeregt — der Atherteilchen im Gase kann a priori keine Rede sein, wir wissen nur, daß die Molekeln fortschreitende Bewegungen besitzen. Es laßt sich aber leicht nachweisen, daß das enorme Gewirre der in kurzen Weglangen L in der Zeit T zwischen zwei Zusammenstößen einherfliegenden Teilchen den Eindruck einer schwingenden Bewegung macht, welche sich durch

$$y = \frac{L}{2} \sin \frac{2\pi}{2T} t$$

ausdrücken laßt. Noch angenäherter wird dies von den zwischen den Gasmolekeln befindlichen Atherteilchen gelten. Um diese Gleichung zu verifizieren bilden wir den Ausdruck der mittleren Geschwindigkeit G , es ist

$$G = \frac{2}{T} \int_0^{\frac{T}{2}} \frac{dy}{dt} dt = \frac{L}{T}$$

gerade der Wert, den die kinetische Gastheorie als mittlere Geschwindigkeit der Molekeln findet. Ebenso leicht erhalten wir auch den Ausdruck für die charakteristischen Eigen-

schaften der Gase: sei N die Anzahl der Molekeln in einem bestimmten Volumen, m die Masse der einzelnen, so ist die Energie in einem beliebigen Momente:

$$p = N \frac{m}{2} \left(\frac{dy}{dt} \right)^2$$

die auf die Wände des Gefäßes als Druck wirkt. Ist α der Winkel der Geschwindigkeitsrichtung mit der Stofsfläche, so ist:

$$p = \frac{1}{3} N m \pi^2 \frac{L^2}{T^2} \cos^2 \pi \frac{t}{T} \cdot \cos^2 \alpha$$

und ähnliche Ausdrücke erhält man für die beiden anderen Koordinaten. Da aber bei der sehr grossen Anzahl der Molekeln die wahrscheinlichste Verteilung derselben eine derartige ist, daß

$$\cos \alpha = \cos \beta = \cos \gamma$$

so ist, mit Rücksicht auf

$$\cos^2 \alpha + \cos^2 \beta + \cos^2 \gamma = 1$$

der Wert der mittleren Energie gegeben durch

$$p = \frac{1}{3} N m \left(\frac{\pi}{4} \right)^2 G^2$$

welche Formel der Ausdruck des Boyleschen Gesetzes ist.

Es bezeichne nun Ω den arithmetischen Mittelwert der molekularen Geschwindigkeit, η den Koeffizienten der inneren Reibung, ϱ die Dichte des Gases; dann ist:

$$T' = \frac{\pi \eta}{\varrho} \cdot \frac{1}{\Omega^2}$$

und hängt mithin, da η und ϱ durch das ganze Gasgemenge hindurch dieselben bleiben, lediglich von Ω ab; dies ist aber eine Gröfse, welche sich um einen Mittelwert rasch fallend gruppiert, mithin verschiedene Werte annimmt.

Es falle nun auf das Gas ein Bündel homogenen Lichtes von n Strahlen mit der Einzelintensität i ; dann ist die Gesamtintensität des Bündels ni . Werden nun m Strahlen davon im Gase verschluckt, so ist:

$$\frac{m}{n} = A$$

das Absorptionsvermögen des Gases bei der angenommenen Temperatur.

Die Anzahl der Teilchen m , welche bei genügend beträchtlicher Dicke der Gas-schichte absorbiert werden, d. h. welche die Periode $2T = \tau$ oder allgemeiner $2T = \nu \tau$ haben, wo τ die Schwingungsdauer des betreffenden Lichtstrahles, ist proportional der Wahrscheinlichkeit des Vorkommens einer molekularen Geschwindigkeit Ω . Ist Ω_0 deren Maximalwert im Gase für eine bestimmte Temperatur, und berechnet man

$$\frac{\Omega}{\Omega_0} = x$$

so ist diese Wahrscheinlichkeit nach dem Maxwell'schen Gesetze:

$$w = \frac{4}{\sqrt{\pi}} x^2 e^{-x^2}$$

und daher ist, wenn C eine Konstante bedeutet:

$$A = C x^2 e^{-x^2}$$

Wird nun die absolute Temperatur von Θ_0 auf Θ erhöht, so wird die Geschwindigkeit Ω die $\sqrt{\frac{\Theta}{\Theta_0}}$ fache der früheren, und im Vergleich mit der früheren Anzahl der Teilchen mit der früheren Periode τ wird diese jetzt;

$$w^1 = \frac{4}{\sqrt{\pi}} x^2 \frac{O}{O_0} e^{-x^2} \frac{\Theta}{O_0}$$

Man erhält also für das Absorptionsvermögen

$$\frac{A}{A_0} = \frac{O}{O_0} e^{-x^2} \left(\frac{O}{O_0} - 1 \right)$$

wo noch x eine Funktion der Wellenlänge ist. Um sie zu bestimmen gehen wir von der Gleichung der inneren Reibung aus. Nennt man die Zusammenstoßperiode der Maximalgeschwindigkeit T_0 , welche spektroskopisch genommen der Wellenlänge größter Wahrscheinlichkeit, mithin μ , der Wellenlänge des Intensitätsmaximums entspricht, so hat man unter Berücksichtigung der Beziehung

$$\lambda = 2Tc$$

die aus der angenommenen Schwingungsform folgt, die Gleichung

$$\frac{\mu}{\lambda} = \frac{\Omega^2}{\Omega_0} = x^2$$

Damit wird nun

$$\frac{A}{A_0} = \frac{O}{O_0} e^{-\frac{\mu}{\lambda} \left(\frac{O}{O_0} - 1 \right)}$$

oder μ auf eine feste Temperatur bezogen, da man für vollkommen Gase die Gleichung hat

$$\frac{\mu}{\mu_0} = \frac{O_0}{O}$$

die man nun umgekehrt auch aus dem Verhalten von x ableiten kann das Absorptionsvermögen

$$\frac{A}{A_0} = \frac{O}{O_0} e^{-\frac{\mu_0}{\lambda} \left(1 - \frac{O_0}{O} \right)}$$

Verbindet man die Gleichung (174b) mit den beiden vorhergehenden, so folgt

$$\frac{\mu^4 m_0^4}{\mu_0^4 m^4} \left(\frac{\lambda + m}{\lambda^2 + \mu^2} \right)^2 \left(\frac{\lambda + \mu_0^2}{\lambda^2 + m_0^2} \right)^2 = \frac{O}{O_0} e^{-\frac{\mu_0}{\lambda} \left(1 - \frac{O_0}{O} \right)}$$

oder anders geschrieben

$$\frac{m_0^4}{m^4} \left(\frac{\lambda + m^2}{\lambda + m_0^2} \right)^2 = \left(\frac{\lambda + \mu_0^2}{\lambda + \mu^2} \right)^2 \left(\frac{O}{O_0} \right)^4 e^{-\frac{\mu_0}{\lambda} \left(1 - \frac{O_0}{O} \right)}$$

welche nun die chromatische Wellenlänge des absolut schwarzen Körpers als Funktion der Temperatur darstellt. Die Gleichung gilt natürlich auch in der von der Wellenlänge unabhängigen Form. Setzt man also $\lambda = \infty$, so kommt

$$\frac{m^4}{m_0^4} = \left(\frac{O_0}{O} \right)^5$$

Bei sonst gleichen Umständen durchwandert das Energiemaximum des absolut schwarzen Körpers unter allen Stoffen am schnellsten das Gebiet des Spektrums. Aus der Gleichung (176) folgt daraus weiter

$$\frac{H}{H_0} = \left(\frac{O}{O_0} \right)^{\frac{1}{4}}$$

Die Energie des absolut schwarzen Körpers ist proportional der vierten Wurzel aus der absoluten Temperatur und es ist selbstverständlich, daß die Geschwindigkeit der Energieänderung unter allen Körpern die kleinste ist. Man darf aber durchaus nicht vergessen,

dafs die hier abgeleiteten Resultate auf der Hypothese beruhen, dafs sich das Spektrum ausser auf die von uns angenommene Art noch durch Annahme gleicher Partialintensitäten mit einer wahrscheinlichen Verteilung der Wellenlänge, erklären lasse.

Dieser Zusatz über die Bestimmung von m als Funktion der Temperatur ist mit der einzigen Veränderung der reziprok gegebenen Absorptionsgleichung eines späteren Abschnittes halber beibehalten werden. Der ungarischen Akademie der Wissenschaften¹ wurde er bereits in der Form vorgelegt, in welcher x eine allgemeine Funktion der Wellenlänge $\varphi(\lambda)$ darstellt, welche für $\lambda = \infty : x = 0$ giebt, da Ruhe von Molekeln nur Wellen von unendlich grosser Länge hervorbringt. Die Spezialisierung $x^2 = \frac{\lambda}{\mu}$ ist entschieden — wenn auch folgerichtig, doch unglücklich, denn sie giebt für $\lambda = 0$, $A = 0$, was widersinnig ist. Jedenfalls braucht nicht wiederholt hervorgehoben zu werden, dafs dieser Abschnitt nur beiläufigen Aufschluss über den Lauf von m erbringen, nicht aber den Beobachtungen vorgreifen wollte.

12. Experimentelle Prüfung des Absorptionsgesetzes.

Um eine Anwendung der abgeleiteten Absorptionsformeln zu geben, wollen wir die Absorption der Sonnenchromosphäre untersuchen, die von Prof. Dr. H. C. Vogel messend untersucht wurde, indem verschiedene Teile der Sonnenscheibe photometrisch bestimmt wurden. Aus den Daten, die sich bis an den Rand der Scheibe erstrecken, berechnet Prof. Vogel den Betrag der Absorption nach der Bouguerschen Formel.

Es ergibt sich so:

$\lambda =$	0.6620	0.5790	0.5125	0.4700	0.4430	0.4085
A beob.	0.206	0.334	0.443	0.423	0.466	0.519
A berech.	0.275	0.334	0.389	0.432	0.463	0.505

Bei der Rechnung gingen wir von der Formel

$$A = \frac{\mu^4}{m^4} \left(\frac{\lambda^2 + m^2}{\lambda^2 + \mu^2} \right)^2$$

aus, und betrachteten μ und m als unbekannt. Die direkte Auflösung ist $\mu = 0.7250$, $m = 1.9375 \sqrt{-1}$ mit der Fehlerquadratsumme $\sum v^2 = 0.0051$. Der unmögliche imaginäre Wert von m kommt jedenfalls von Beobachtungsfehlern (auffallend ist der Sprung zwischen den Wellenlängen 0.5125 und 0.4430), welche, da der Wellenlänge ein sehr geringer Spielraum belassen ist, in den Koeffizienten der Gleichungen sehr ungünstig zusammenwirken. Die obige Reihe der A ist mit dem Werte

$$\mu = 0.5361, m = 1.1631$$

gerechnet und läfst die Fehlerquadratsumme $\sum v^2 = 0.0080$. Bei der Schwierigkeit der Messungen ist die Übereinstimmung jedenfalls genügend gross.

Besseren Anschluß an die Beobachtung gewährt eine Reihe von Untersuchungen, die von Dr. G. Müller² zur Bestimmung der Absorption der Erdatmosphäre angestellt sind,³ und die wir unter Berücksichtigung der Krümmung der Erdoberfläche reduzierten.

¹ Sitzung vom 17. Oktober 1887.

² Astr. Nachr. 2464.

³ Vergl. dazu Tafel IV.

Das ursprüngliche Beobachtungsmaterial bezieht sich auf photometrische Messungen verschiedener Teile des Sonnenspektrums bei verschiedener Höhe über dem Horizonte

Die Gegenemanderstellung von Rechnung und Beobachtung giebt

$\lambda =$	0666	0616	0598	0581	0550	0514	0486	0462	0442
$A_{\text{beob}} =$	01260	01378	01625	01872	02134	02336	02744	02803	03787
$A_{\text{berech}} =$	01349	01631	01749	01868	02108	02427	02709	02978	03219

$\mu = 0.5038, m = 6.96$

Die Summe der Fehler wird $\sum v = 0.0101$, der Fehlerquadrat $\sum v^2 = 0.0045$. Die Temperatur, auf welche sich die Untersuchung bezieht, dürfte sich nicht weit von der mittleren Sonnentemperatur Potsdams entfernen

Dafs die Chromosphäre der Sonne ein Spektrum liefert, dessen Intensitätsmaximum auf etwa $E \frac{1}{2} D$ fällt, hatte man auf anderem Wege, wegen der Superponierung der Spektren von Sonnenkern, Photosphäre und Chromosphäre nicht leicht gefunden. Auffallend wird es auch sein dafs das kontinuierliche Spektrum der Erdatmosphäre (die Zenithalhöhe der Atmosphäre zur Einheit genommen) sein Intensitätsmaximum bei $b_1 P'$ liegen hat. Es steht das damit im Zusammenhange, dafs die atmosphärische Luft bei dieser Temperatur gerade die Wellen von geringer Länge sehr bedeutend absorbiert.

13 Diskussion der Spektralgleichung in Bezug auf die Temperatur

Wir gehen aus von der Gleichung (149), welche in Bezug auf die Einheit der Stoffmenge lautet

$$L = \frac{4}{\pi D} \mu^4 O^4 \frac{\lambda}{(\lambda^2 + \mu^2)} \quad (196)$$

um sie als Funktion der Temperatur einer näheren Untersuchung unterziehen zu können

Was nun zunächst die Gröfse μ anbelangt, so sahen wir, dafs sie bei Gasen der absoluten Temperatur umgekehrt proportional ist, im allgemeinen aber rascher ansteigt als eine in Bezug auf die Asymptoten genommene gleichseitige Hyperbel. Da, wie früher erwähnt, bei wachsender Temperatur die ganze innere Wärme rascher zunimmt als die Temperatur, so können wir zur Erleichterung der Diskussion (ohne die jetzt einzuführende Gleichung in theoretische Untersuchungen mit einzuziehen) schreiben

$$\frac{Q}{O} = c + c_1 O + c_2 O^2 \quad (197)$$

wo c_1, c_2 positive Konstanten sind — wenigstens so lange, als ihre Gröfse auf das Zeichen einfließend in Betracht kommen kann. Für unendlich hohe Temperaturen wird also $\mu = 0$, für nahe beim absoluten Nullpunkt gelegene dagegen $\mu = \infty$. Das Spektrum nähert sich in beiden Fällen, wie wir schon früher fanden, den Kurven

$$L = L_0 \left(\frac{\lambda_0}{\lambda} \right)^2 \text{ und } L = L_0 \left(\frac{\lambda}{\lambda_0} \right)^2$$

Der Differentialquotient $\frac{d\mu}{dO}$ wird allgemein

$$\frac{d\mu}{dO} = \frac{AD\mu \frac{dQ}{dO} - 4K\mu^4 O^3}{4K\mu^3 O^4 - ADQ} \quad (198)$$

Da der Nenner nicht unendlich wird, so lange man in endlichen Grenzen der Temperatur bleibt, und auch in diesem Falle das für $O = \infty$ selbstverständlich eintretende Minimum

von μ charakterisierte, so suchen wir die Nullwerte des Zählers. Man findet für unsere spezielle Annahme über die spezifische Wärme als Maximum-Minimumgleichung:

$$4K\mu^3\Theta^3 = AD(c_1 + 2c_2\Theta + \dots) \quad (199)$$

so daß für μ ein Kulminationspunkt, und zwar nur einer, allerdings statt hat. Derselbe muß der Natur der Sache nach ein Maximum sein; denn ein Minimum machte den Verlauf der Kurve der μ dem bei Gasen eingehaltenen ähnlich. Da wir das Maximum wieder aus dem Produkte $\mu\Theta$ bestimmen, so muß dasselbe in Bezug auf die Kurve $\mu\Theta = \text{konst.}$ ein sehr flaches Maximum sein. Um die Lage des Maximums auf der Temperaturaxe zu schätzen, nehmen wir annäherungsweise linker Hand [nach (162)]

$$\mu\Theta = \sqrt[3]{\frac{ADc}{K}}$$

und erhalten so in Θ die Gleichung

$$\Theta = \frac{4c - c_1}{2c_v} \quad (200)$$

Da c_2 im Vergleiche zu c_1 , dieses aber schon gegen c sehr klein ist, so folgt daraus, daß das Maximum von μ bei sehr hohen Temperaturen liegen muß. Es ist wahrscheinlich, daß dieses Stationärwerden der Wellenlänge größter Intensität bei hohen Temperaturen mit einer andern Erscheinung desselben zusammenhängt, von der wir noch später, bei Ableitung der Balmerschen Formel, zu sprechen haben werden.

So viel ist klar, daß man ganz allgemein $\mu\Theta = \text{konst.}$ setzen darf, so lange es sich nur darum handelt, allgemeine Anschauungen über den Einfluß der Temperatur auf das Spektrum zu gewinnen. Dann ist aber sogleich klar, daß bei wachsender Temperatur L stets größer wird. Das Maximum der Intensitätsänderung liegt stets bei

$\lambda = \frac{\mu}{\sqrt{5}} = 0.4472\mu$, also nahe bei dem ersten Inflexionspunkte der Spektralkurve im brechbaren Teile. Strenge gelten diese Sätze nur für ein mit kontinuierlichem Spektrum leuchtendes Gas, erfahren aber bei ihrer Anwendung auf andere Körper nur geringe Modifikationen.

14. Die Lockyersche Spektralmethode.

Erteilt man in der Spektralgleichung der den einzelnen Wellenlängen entsprechenden Intensität den konstanten und beliebig kleinen Wert $L = \iota$, so kann die Formel als Gleichung zwischen μ und λ angesehen werden, welche als Kurve dargestellt, den geometrischen Ort aller jener Punkte darstellt, deren Emission soeben beginnt, oder soeben verschwindet, die also, um kurz zu reden, dem Draperschen Gesetze gleichzeitig gehorchen. Ist also μ konstant, so erhält man die Gleichung der Grenzwellenlängen des Spektrums, ist λ konstant, so die Temperatur — oder vielmehr eine Funktion derselben, bei welcher das Spektrum für den betreffenden Strahl aufhört. Stellt man nun ein Spektrum wirklich her, indem man etwa eine in ihren verschiedenen Punkten verschieden temperierte Lichtquelle untersucht (dieselbe auf den Spalt eines Spektroskopes projiziert), so wird man finden, daß die Höhe des Spektrums für verschiedene Strahlen verschieden ist. Der Endpunkt der Höhenordinate entspricht gerade demjenigen μ , für welches die Emission verschwindet.

Lockyer, der die Methode zuerst zweckdienlich anwandte — praktisch besteht sie nur darin, daß nicht das diffuse Licht einer Quelle, sondern deren Bild beobachtet

werde — nannte sie die Methode der langen und kurzen Linien, insofern die Spektrallinien der Gase desselben Stoffes verschiedene Höhe oder Länge besitzen. Wir werden sie einfach die Lockyersche Spektralmethode nennen.

Nach welchem Maße nun die Länge eines Spektralstrahles zu messen sei, ist nach dem Gesagten unschwer zu bestimmen. Irgendwelche festbestimmte Funktion der Temperatur von der Beschaffenheit, daß sie mit wachsendem Argumente abnimmt, genügt, und wir wählen daher aus Gründen, die bei der Untersuchung der Gase klar hervortreten werden, die Funktion O^{-2} . Diese Definition hat noch den Vorteil, daß die Länge der Linie vollkommen unabhängig wird von den Dimensionen und der Entfernung der Lichtquelle und des Beobachtungsinstrumentes, was bei keiner anderen Definition der Länge der Fall wäre. Unter Länge eines Strahles im Spektrum verstehen wir also das inverse Quadrat jener Temperatur, für welche der betreffende Strahl gerade unsichtbar wird. Insoweit im allgemeinen das Drapersche Gesetz gültig ist, folgt daraus, daß die Länge der Strahlen gleicher Brechbarkeit bei allen Körpern nahezu gleich ist.

Wir gehen wieder von der Gleichung

$$L = \frac{4}{\pi D} \mu^4 O^4 \frac{\lambda}{(\lambda^2 + \mu^2)}$$

aus, lassen $L = \iota$ unendlich klein und konstant werden, und bezeichnen die für alle Körper konstante Größe

$$\frac{2}{\sqrt{\pi \iota D}} = c_1 \quad (201)$$

mit c_1 . Dann laßt sich die Spektralgleichung in der Form schreiben

$$\mu^2 O^2 (O^{-2} - c_1 \lambda) + \lambda^2 = 0 \quad (202)$$

Da nun μO bei Gasen konstant ist, bei anderen Körpern aber von einer konstanten nicht mehr abweicht als dies entsprechend auch für die spezifische Wärme gilt, so kann man schreiben

$$c_1 \mu O f(O) = 1 \quad (203)$$

wo nun $f(O)$ eine Größe darstellt, die sich nie weit von der Einheit entfernt. Und da wir fanden, daß μO mit wachsender Temperatur zunimmt, so ist $f(O)$ stets ein echter Bruch.

Nach Substitution dieses Wertes in (202) erhält man als Gleichung der Länge des Spektrums

$$O^{-2} = c_1 \lambda - c_2 \lambda^2 f(O)$$

aus welchem O^{-2} als Funktion der Wellenlänge entwickelt werden kann. Für das kontinuierliche Spektrum eines Gases wird einfacher

$$O^2 = c_1 \lambda - c_2 \lambda^2 \quad (204)$$

Wir wollen nun die Bestimmung der Funktion $f(O)$ wirklich durchführen.

Ist allgemein eine Gleichung von der Form

$$z^p - az + b = 0$$

gegeben, wobei p eine ganze positive Zahl bedeuten möge, und besteht für die kleinen Koeffizienten die Ungleichung

$$\text{val num } \frac{b^{p-1}}{a^p} < \text{val num } \frac{(p-1)^{p-1}}{p^p}$$

so ist eine Wurzel der vorgelegten Gleichung der folgende Ausdruck

$$z = \frac{b}{a} + \frac{(p)_0}{1} \frac{b^p}{a^{p+1}} + \frac{(2p)_1}{2} \frac{b^{2p-1}}{a^{2p+1}} + \frac{(3p)_2}{3} \frac{b^{3p+1}}{a^{3p+1}} +$$

worm $(rp)_{r-1}$ die Binomalkoeffizienten bedeuten. Für unseren Fall, wo die Gleichung

$$(\mu\Theta)^4 - \frac{AD}{K} \frac{Q}{\Theta} (\mu\Theta) + \frac{k}{K} D = 0$$

vorliegt, bewiesen wir schon das Zutreffen der bedingenden Ungleichung, und wir haben somit:

$$\mu\Theta = \frac{k}{A} \left(\frac{\Theta}{Q}\right) + \frac{(4)_0}{1} \frac{k^4 K}{A^5 D} \left(\frac{\Theta}{Q}\right)^5 + \frac{(8)_1}{2} \frac{k^7 K^2}{A^9 D^2} \left(\frac{\Theta}{Q}\right)^9 + \frac{(12)_2}{3} \frac{k^{10} K^3}{A^{13} D^3} \left(\frac{\Theta}{Q}\right)^{13} + \dots$$

eine Reihe, welche sehr rasch konvergiert, so daß man nur in den seltensten Fällen wird das dritte Glied mitnehmen müssen, ja das zweite ist schon unmerklich, da der Nenner $A^5 D = 175.10^{23}$ beträgt, während die übrigen Größen echte Brüche bedeuten. Wir schreiben daher

$$\mu\Theta = \frac{k}{A} \left(\frac{\Theta}{Q}\right) \dots \dots \dots (205)$$

woraus folgt:

$$c^2 f(\Theta) = \left(\frac{AQ}{k\Theta}\right)^2 \dots \dots \dots (206)$$

und die Längengleichung wird allgemein:

$$\Theta^{-2} = c_1 \lambda - \left(\frac{AQ}{k\Theta}\right)^2 \lambda^2 \dots \dots \dots (207)$$

wo man statt $\frac{Q}{\Theta}$ auch die mit der Temperatur veränderliche spezifische Wärme einsetzen kann. Wir ersehen aus der vorliegenden Gleichung: Die Länge der Linien von unendlich kurzer Wellenlänge ist Null, und erreicht etwas weiter als $\lambda = \frac{c_1}{2c_2}$ ein Maximum. Ist $\Theta^{-2} > c_1 \lambda - \left(\frac{AQ}{k\Theta}\right)^2 \lambda^2$, so ist, so lange diese Ungleichung gilt, kein Spektrum sichtbar. Das Spektrum besteht also stets zwischen nahe den Wellenlängen:

$$\lambda_1 = \left(\frac{k\Theta}{AQ}\right)^2 \left\{ \frac{c_1}{2} - \sqrt{\frac{c_1^2}{4} - \Theta^{-2} \left(\frac{AQ}{k\Theta}\right)^2} \right\} \text{ und } \lambda_2 = \left(\frac{k\Theta}{AQ}\right)^2 \left\{ \frac{c_1}{2} + \sqrt{\frac{c_1^2}{4} - \Theta^{-2} \left(\frac{AQ}{k\Theta}\right)^2} \right\}$$

Wenn wir noch bemerken, daß man diese Kurve recht deutlich sichtbar machen kann, wenn man einen Platindraht an dem einen Ende glühend macht, so daß er von diesem Punkte ab abnehmende Temperaturen besitzt, und dessen Bild auf die Spalte des Spektroskops wirft, so können wir eine weitere Besprechung dieses interessanten Punktes uns für die Gasspektren vorbehalten, wo ja die Lockyersche Methode eigentlich ihrer wahren Bedeutung entspricht.

15. Zusammenfassung.

Wir stellen hier noch einmal die verschiedenen Formen der Spektralgleichung zusammen und erlauben uns einen kurzen Rückblick auf die Hypothesen, welche derselben zu Grunde liegen.

Bezieht man die Intensität auf die der Wellenlänge λ_0 , so ist

$$I = L_0 \frac{\lambda_2}{\lambda_0^2} \left(\frac{\lambda_0^2 + \mu^2}{\lambda^2 + \mu^2} \right)^2$$

Entspricht speziell λ_0 dem Maximalwerte $\lambda = \mu$, so ist:

$$I = 4\mu^2 L_\mu \frac{\lambda^2}{(\lambda^2 + \mu^2)^2}$$

Führt man die totale Intensität ein, so kommt

$$L = \frac{4}{\pi} \mu \mathcal{A} \frac{\lambda^2}{(\lambda^2 + \mu^2)^2}$$

Bei Einführung der absoluten Temperatur verwandelt sie sich in

$$L = \frac{4}{\pi D} \mu^4 O^4 \frac{\lambda^2}{(\lambda^2 + \mu^2)^2}$$

und andere Formen von geringerer Wichtigkeit wurden noch hervorgehen, wenn man μ durch \mathcal{A} und O ersetzte, oder statt demselben die Intensität irgend einer Spektralstelle einführt

Bei der Besprechung der Grundlagen der Spektraltheorie haben wir zwei Gesichtspunkte zu betrachten. Der erste bezieht sich auf die Spektralanalyse als solche, die sich mit der expliziten Funktion der Emission durchaus begnügt, der zweite auf die Untersuchungen, durch welche die Spektralelemente zu Kennzeichen des Zustandes des emittierenden Körpers werden. Da aber gerade die wichtigeren Untersuchungen beider Gebiete größeren Teils Resultate zweier von einander unabhängiger Ableitungen sind, so müssen wir uns hüten, etwa die volle Zahl der in Erwähnung kommenden Hypothesen als wirklich benutzt zu glauben.

Die Spektralgleichung ist in ihrer ursprünglichen Ableitung nichts weiter als die selbstverständliche Kontinuitätsbedingung, daß, so lange inneres Gleichgewicht des Körpers besteht, die Amplitude der inneren Bewegung eines schwingenden Teilchens nicht größer sein darf, als jene Entfernung, aus welcher dasselbe noch in seine Gleichgewichtslage zurückkehren kann. Bei der analytischen Behandlung des Problems sind alle jene vereinfachenden Voraussetzungen gemacht, welche in der theoretischen Optik bei Untersuchungen über Schwingungen von Punktsystemen erlaubt erscheinen. Daß dieselben größtenteils auch fallen gelassen werden können, wird sich bei der analogen Behandlung der Gasspektren zeigen. Insoweit huldigen wir der Annahme diskreter Massenteilchen der Körper, mit schwingenden Bewegungen begibt.

Unsere (auch der Zeit nach) zweite Ableitung hat mit dieser Annahme nichts zu schaffen. Sie setzt (in dem Clausiusschen Satz) den zweiten Hauptsatz der mechanischen Wärmetheorie, die Kontinuität der Spektren im (analytischen Sinne der Funktionen) und das Axiom voraus, daß an den äußersten Grenzen des Spektrums die Intensität Null sein müsse. Übrigens ist diese Annahme, wie man sich leicht überzeugt, nicht unumgänglich notwendig, doch so selbstverständlich, daß man ihrer Umgehung halber nicht der größeren Einfachheit der Ableitung zu entsagen braucht. Im übrigen ist dabei von Wellenlänge und Intensität nicht die Rede, wir können diese zwei Größen, was sie auch im Grunde bedeuten mögen, als zwei Variablen betrachten, welche den qualitativen und quantitativen Unterschieden in den Spektren Rechnung tragen.

Nimmt man endlich die Kettlersche Dispersionsgleichung, das Resultat einer streng kritischen Untersuchung und nachfolgender theoretischer Begründung an, die wie wir wissen, die Refraktionsbestimmungen selbst bei anomaler Dispersion genauer wiedergeben, als irgend eine andere zu diesem Zwecke ersonnene Formel, so geht unter Benutzung des Clausiusschen Satzes (des zweiten Hauptsatzes der mechanischen Wärmetheorie) wieder unsere Spektralgleichung hervor.

In Bezug auf die Parametergleichungen haben wir zu bemerken:

Das Drapersche Gesetz ist zunächst unmittelbare Folgerung aus dem Kirchhoffschen Gesetze, und als solches streng richtig. Dasselbe gilt für den spektralanalytischen Ausdruck desselben, so lange wir Körper von gleicher Temperatur haben, d. h.

so lange wir die Temperatur nicht explizite einführen. Die (auch der Entstehung nach) erste Ableitung desselben als expliziter Temperaturfunktion ist allerdings hypothetischer Natur, indem wir nicht nur die Körper als System diskreter Massenteilchen betrachten, sondern sogar gezwungen sind ein ganz bestimmtes Gesetz ihrer inneren Bewegung anzunehmen. Man hätte, wie der Erfolg zeigt, auch direkt das Stefansche Strahlungsgesetz annehmen können, von welchem wir — ohne jedoch näheres darüber erfahren zu können — hörten, daß es als Konsequenz der kinetischen Gastheorie herstellbar sei. Glücklicherweise kommt uns da die III. Parametergleichung zu Hilfe, welche wieder nichts anderes ist, als ein veränderter Ausdruck des zweiten Satzes der mechanischen Wärmetheorie, und welche wenigstens für Gase ganz genau dieselbe explizite Temperaturfunktion fordert, wie das Drapersche Gesetz. Ist dasselbe aber überhaupt für einen Körper nachgewiesen, so gilt es für alle. Die zweite Parametergleichung ist nur eine mathematische Transformation der Spektralgleichung, und die IV. ist ein integrierender Bestandteil der dritten. Allgemein giebt sie die innere Arbeit eines Körpers — ohne Zuhilfenahme von besonderen Anschauungen über die Natur der inneren Kräfte — im besonderen aber auch die ganze geleistete äußere Arbeit, wenn die ausdrückliche Bedingung eingehalten ist, daß die innere Arbeit stets in einer äußeren ihr Äquivalent findet.

Fassen wir noch einmal zusammen, so können wir behaupten, daß die neue Theorie unter folgenden Annahmen besteht:

1. Das Spektrum besitzt von einander unabhängige quantitative und qualitative Unterschiede, die kontinuierlich aufeinander folgen.
2. Die Emission aller absolut schwarzen Körper ist bei derselben Temperatur und demselben qualitativen Unterschiede dieselbe.
3. Die Wärme geht nicht von selbst von einem kälteren zum wärmeren Körper über.

16. Verwandte Spektraltheorien.¹

Bevor wir die Theorie der kontinuierlichen Spektren abschließen, um auf den allgemeineren und schwierigeren Fall der diskontinuierlichen Spektren überzugehen, möge es noch erlaubt sein, einiges über ähnliche Versuche, die Spektralanalyse auf mathematischer Grundlage aufzubauen, vorzubringen.

a) Die ersten Versuche, hauptsächlich in der Richtung angestellt, um das Spektrum als Funktion der Temperatur zu erhalten, wobei die Wellenlänge nur als implizites Element erscheint, und mehr durch Versuche empirisch in die Formeln hineingebracht wird, rühren unseres Wissens von E. Becquerel² und Zöllner³ her. Wir erwähnen Becquerel zuerst, da seine Theorie, auf der Dulong-Petitschen Strahlungsformel beruhend, die allgemeinere ist. Seine Formel lautet:

$$L = a(e^{b(\Theta - \Theta_0)} - 1)$$

wo a eine absolute Konstante, Θ_0 die Temperatur des Beginnes der Lichtemission, und b eine von der Wellenlänge abhängige Konstante bedeutet. Aus Becquerels zahl-

¹ Vorgelegt der Königl. ungar. Akad. d. Wissensch. vom o. M. Prof. Dr. J. Fröhlich im Dez. 1887.

² La lumière. Paris 1867. T. I. p. 82.

³ Photom. Untersuch. Basel. 1859.

reichen Versuchen, die sich übrigens dieser Exponentialformel willig anschmiegen, scheint mit ziemlicher Sicherheit zu folgen, daß b der Wellenlänge umgekehrt proportional sich ändert. Daraus folgt aber für unendlich kurze Wellen unendlich große Intensität, (für $\lambda = \infty$ giebt die Formel richtig $L = 0$), was allen unseren Erfahrungen widerspricht.

Übrigens beweist ja der Exponent $\Theta - \Theta_0$, daß es nur auf die Darstellung von subjektiven Spektren hinausläuft, da ja unterhalb der Temperatur Θ_0 die Intensität sogar negativ wird.

Die Zollnersche Formel

$$L = a e^{cw}$$

in welcher a und c Konstante, und w die Warmemenge bedeutet, welche die Intensität L hervorbringt, kann als Spezialfall der Becquerelschen angesehen werden — obwohl sie natürlich ihrer Entstehung nach davon ganz unabhängig ist. c enthält die Wellenlänge, und zwar wie es scheint, in direktem Verhältnisse. Es folgt daraus, da sich c positiv ergibt, für $\lambda = \infty$ unendlich große, für $\lambda = 0$ endliche Intensität. In Bezug auf die Wellenlänge leistet also die Formel noch weniger als die vorher besprochene. Innerhalb der Versuchsreihe ist jedoch die Darstellung eine ganz befriedigende. Die Bestimmung von c für rotes und grünes Licht giebt nämlich unter anderem

$c = \frac{\lg L}{w} = 0.5717$	0.5562	$c = \frac{\lg L}{w} = 0.4210$	0.4933
5653	5709	4470	5136
5669	5725	4815	5197
5678	5714	4880	5265

und zeigen wohl zur Genüge, daß man bei Berechnung eines Spektrums mit bloßen Interpolationsformeln ganz beträchtliche Annäherungen erhalten kann. Mit Rücksicht auf ihre prinzipiellen Widersprüche werden wir über diese Formeln nicht weiter besprechen. Ebenso können wir von den Spektralgleichungen absehen, welche in den Dispersionsformeln liegen, und die mit Cauchy ihren Anfang nehmen, da an die Identität beider Gleichungen damals noch niemand dachte, wir daher für die Spektralanalyse selbst nichts gewinnen.

b) Dagegen verdient eine neue Arbeit von Wladimir Michelson¹ volle Beachtung, schon deshalb weil sie auf einer anderen Basis beruht, und die wahrscheinlichste Verteilung von durchschnittlich gleichen Amplituden zum Ausgangspunkt nimmt, während wir die Ansicht wesentlich verschiedener Amplituden verfechten. Wenn noch erwähnt wird, daß unsere ersten Bemühungen insbesondere zur Erklärung der Absorption und der Erbreiterung der Linien denselben Standpunkt einnahmen, wobei wir jedoch weit hinter Michelson zurückblieben, so können wir auf eine nähere Besprechung dieser Theorie eingehen.

Michelson faßt die Schwingungen der kleinsten Teilchen auf, als ob sie in unendlich kleinen elastischen Hohlkugeln vom Radius ρ , deren Mittelpunkt mit der Gleichgewichtslage der Teilchen zusammenfällt, vor sich gingen. Dadurch ist das Problem auf das der elastischen Stoffe zurückgeführt, und kann direkt den Maxwell'schen Gleichungen angepaßt werden.

¹ Journ. de la Soc. Phys. Chim. Russe XIX No. 4 p. 79 1887

² Astr. Nachr. 2585 p. 302

Suchen wir nun unter der Annahme, daß die Lage der Teilchen in ihren Hohlkugeln einmal bloß nach den Gesetzen der Wahrscheinlichkeit bestimmt war, die von denselben wahrscheinlich durchlaufenen Bahnen.

Sei (Fig. 17), während ON die Polaraxe darstellt, das Teilchen im Punkte M in der Entfernung r vom Mittelpunkte der Kugel, und seine Bahn bilde mit der Axe den Winkel φ . Nimmt man, wie dies auch in der Gastheorie Sitte ist, an, daß alle Bewegungsrichtungen gleichmäßig vertreten sind, so ist die Wahrscheinlichkeit, daß die Bahnrichtung mit der Axe einen zwischen φ und $\varphi + d\varphi$ liegenden Winkel bilde

$$\frac{1}{2} \sin \varphi d\varphi$$

Bezeichnet δ den Inzidenzwinkel, so ist

$$r \sin \varphi = \rho \sin \delta$$

Da sowohl φ als $\pi - \varphi$ derselbe Wert von δ entspricht, so ist die Wahrscheinlichkeit dafür, daß ein ursprünglich in der Entfernung von r bis $r + dr$ vom Mittelpunkte gelegenes Teilchen die Oberfläche seiner Kugel unter einem zwischen δ und $\delta + d\delta$ begriffenen Winkel trifft:

$$\sin \varphi d\varphi = \frac{\rho^2}{r^2} \frac{\sin \delta \cos \delta d\delta}{\sqrt{1 - \frac{\rho^2}{r^2} \sin^2 \delta}}$$

und eben diese Wahrscheinlichkeit erhalten wir für ein jedes Teilchen, wenn wir den Ausdruck mit $\frac{dr}{\rho}$ der Wahrscheinlichkeit, daß ein Teilchen zwischen r und $r + dr$ vom Centrum seiner Kugel abstehe, multiplizieren, und über alle zu einem gegebenen δ gehörigen r integrieren. Dies ergibt:

$$w_\delta = \int_{\rho \sin \delta}^{\rho} \frac{\rho}{r^2} \frac{\sin \delta \cos \delta d\delta dr}{\sqrt{1 - \frac{\rho^2}{r^2} \sin^2 \delta}} = \left(\frac{\pi}{2} - \delta \right) \cos \delta \cdot d\delta$$

Es ist klar, daß diese Wahrscheinlichkeit für $\delta = 0$ ein Maximum besitzt, d. h. diejenigen Bahnen sind die wahrscheinlichsten, welche nahezu durch den Mittelpunkt der Kugeln gehen. Die Bewegung eines Teilchens im Inneren der Hohlkugel wird sich daher so gestalten, wie es die nebenstehende Figur versinnlicht.

Wenn man annimmt, daß sich eine jede periodische Bewegung des Teilchens dem Äther als Welle mitteilt, und daß, da die eben beschriebenen diametralen Trajektorien die häufigsten und daher wahrscheinlich auch die intensivsten sein werden, gerade diese das Spektrum konstituieren, so hat man als Gleichung der Schwingungszeit τ :

$$\tau = \frac{4\rho}{v} \quad \dots \dots \dots (208)$$

wo v die momentane Geschwindigkeit des Teilchens bedeutet.

Nun sind wir so weit vorgeschritten, um die Maxwellsche Gleichung benutzen zu können. Sie giebt bekanntlich die wahrscheinlichste Verteilung der lebendigen Kraft eines Systems von irgend welchen Punkten, die mit Hilfe von Kräften, welche ein Potential besitzen, stetig ihre Geschwindigkeiten auswechseln. Bezeichnet also N die

Fig. 17.

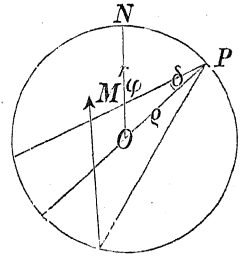
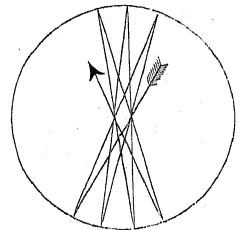


Fig. 18.



Anzahl aller Atome, m die Masse des einzelnen, h die Konstante $\frac{3}{2mv_0^2}$ so ist nach Maxwell die Zahl der Atome, welche die Geschwindigkeit v bis $v + dv$ besitzen

$$v_0 = \frac{4N}{\sqrt{\pi}} (hm)^{\frac{1}{2}} e^{-\frac{1}{2}mv^2} v^2 dv \quad (209)$$

Setzt man hierin aus Gleichung (208) den Wert von v ein, so kommt

$$v_1 = \frac{256N}{\sqrt{\pi}} e^{\frac{3}{2}(hm)^{\frac{1}{2}}} e^{-\frac{16km_0}{\tau}} \tau^{-\frac{1}{2}} d\tau \quad (210)$$

Diese Formel gibt die Zahl der Atome, deren Hauptperiode zwischen τ und $\tau + d\tau$ liegt

Wegen der Superposition der Schwingungen kann man annehmen, daß die Intensität der Schwingungen von der einfachen Dauer proportional sein muß 1 der Zahl v_τ der Teilchen, welche dieselbe Periode besitzen, 2 einer Funktion der lebendigen Kraft dieser Teilchen. Wegen der Gleichung (208) und dem großen Werte von $\frac{1}{\tau}$ für alle in Betracht fallenden Schwingungen kann diese Funktion auf eine Potenz von $\frac{1}{\tau^2}$ reduziert werden 3 Endlich einer Funktion der Temperatur. Diese Funktion stellt einen Faktor dar, welcher die mittlere Schwächung oder Verstärkung der einzelnen primitiven Wellen ausdrückt, welche durch das Zusammenwirken der übrigen hervorgerufen werden. Ebenso soll der Faktor auch der im Innern des Körpers stattfindenden Absorption Rechnung tragen. Diese Funktion möge mit $f(O)$, wo O die absolute Temperatur, bezeichnet werden.

Sind also A und p positive Konstanten, so kann man schreiben

$$L = Av_\tau \left(\frac{1}{\tau^2} \right)^p f(O) \quad (211)$$

Ist, wie man gewöhnlich annimmt, die absolute Temperatur proportional der lebendigen Kraft des Atoms, so kann in (210) statt $h \frac{M}{O}$ gesetzt werden wo M von O unabhängig ist. Führt man endlich noch Wellenlangen ein, indem man die Lichtgeschwindigkeit mit c bezeichnet, und setzt

$$\left. \begin{aligned} \frac{256}{\sqrt{\pi}} AN e^{\frac{3}{2}(Mm)^{\frac{1}{2}}} c^{2p+3} &= B \\ 16 e^{\frac{3}{2}Mm} c^3 &= C \end{aligned} \right\} \quad (212)$$

so kommt

$$L d\lambda = B \Theta^{-\frac{3}{2}} f(O) e^{-\frac{C}{O\lambda^2}} \lambda^{-(2p+4)} d\lambda \quad (213)$$

Gegen ein solches Gesetz muß nach Michelson die Verteilung der Energie im Spektrum zustreben, wenn die Kontinuität immer vollkommener wird. Obwohl p und $f(O)$ noch unbestimmt sind, gelingt es doch, einige Aufschlüsse zu abstrahieren, die sich folgendermaßen zusammenfassen lassen.

Zunächst enthält das Gesetz als spezielle Fälle alle Strahlungsformeln, die bisher aufgestellt wurden, die Newtonsche Dulong' und Petitsche und die Stefansche. Für die Grenzen des Spektrums $\lambda = 0$ und $\lambda = \infty$ wird L sowohl als $\frac{dL}{d\lambda}$ gleich Null. Aber während die Intensität gegen die violette Seite fast plötzlich verschwindet, wegen

der schnellen Abnahme von $e^{-\frac{C}{\Theta\lambda^2}}$, ist die Abnahme gegen Rot eine sehr langsame. Diese Thatsache ist sattsam bekannt.

Bezeichnet μ die Wellenlänge des Intensitätsmaximums, so hat man:

$$\mu = \sqrt{\frac{C}{p+2}} \frac{1}{\sqrt{\Theta}} \dots \dots \dots (214)$$

Das heißt: die Wellenlänge des Maximums hängt nur von der Temperatur ab und ist der Quadratwurzel aus der absoluten Temperatur proportional. Michelson drückt diesen Satz folgendermaßen aus: Welches auch das Ausstrahlungsgesetz sein mag, die Wellenlänge des Intensitätsmaximums ist umgekehrt proportional der Quadratwurzel der absoluten Temperatur.

Aus einigen Beobachtungen Langleys folgt:

$\Theta = 451^0$	$\mu_0 = 0.490$	$\Theta \cdot \mu^2 = 108.28$
603	405	98.91
798	363	105.15
1088	327	116.34

was nicht eben gegen das Gesagte spräche. Leider ist aber die Ausdehnung der Beobachtungen für verschiedene μ_0 zu gering.

Integriert man (213) zwischen den Grenzen 0 und ∞ , so erhält man die Totalenergie, die wir ebenfalls mit \mathcal{A} bezeichnen. Sie stellt sich dar unter der Form:

$$\mathcal{A} = \frac{1}{2} B e^{-(p+\frac{3}{2})} \Gamma(p+\frac{3}{2}) f(\Theta) \Theta^p \dots \dots \dots (215)$$

wo Γ das Zeichen der Gammafunktion bedeutet.

Bildet man nun die Maximalintensität L_0 , so erhält man hierfür:

$$L_0 = B \left(\frac{p+2}{C e} \right)^{p+2} f(\Theta) \cdot \Theta^{p+\frac{1}{2}} \dots \dots \dots (216)$$

und diese unterscheidet sich, abgesehen von Konstanten, nur dadurch von der Totalintensität, daß sie den Faktor $\sqrt{\Theta}$ einmal mehr enthält. Daher vergrößert sich die Maximalintensität mit der Temperatur viel rascher, als die Totalintensität selbst. Bildet man endlich das Verhältnis

$$\frac{L_0 \mu}{\mathcal{A}} = \frac{2(p+2)^{p+\frac{1}{2}}}{\Gamma(p+\frac{3}{2})} e^{-(p+\frac{1}{2})} e^{-\frac{1}{2}} \dots \dots \dots (217)$$

so erhält man den Satz, daß der Flächenraum einer jeden Spektralkurve direkt proportional ist dem Rechtecke aus den Koordinaten des Kulminationspunktes. Das Verhältnis hängt nur von p ab, welches wahrscheinlich für alle Stoffe das gleiche ist, denn in unseren Gleichungen ist das der Wert, welcher aussagt, wie die ponderabelen Atome auf den umgebenden Äther wirken.

Aus Beobachtungen Langleys findet Michelson teilweise durch graphische Reduktion:

$\Theta = 451$	$\mu = 0.490$	$L_0 = 5.2$	$\mathcal{A} = 182$	$\frac{L_0 \mu}{\mathcal{A}} = 0.0140$
603	405	21.5	532	0163
798	363	39.7	1074	0134
1088	327	64.9	1730	0123

Bei den Unvollkommenheiten der Methoden wird die Übereinstimmung eine befriedigende genannt werden müssen.

Michelson versucht dann die Temperaturfunktion so zu bestimmen, daß die Ausstrahlung durch das Stefansche Gesetz dargestellt werde. Für diesen Fall folgt aus (215)

$$p = 1, f(O) = KO^3 \quad (218)$$

also auch

$$L = BK O^{\frac{3}{2}} e^{-\frac{C}{O\lambda^2}} \lambda^{-6} \quad (219)$$

Die Schlüsse, welche aus diesem Gesetze wirklich gefolgert werden sind: Die Intensitäten nehmen nach beiden Seiten rasch ab, rascher über gegen Violett. Wird die Temperatur höher, so wachsen alle Intensitäten, aber in sehr verschiedenem Maße, die brechbareren Wellenlängen nehmen rascher an Intensität zu. Daher kommt auch die Beobachtungstatsache, daß sich die Wellenlänge des Intensitätsmaximums mit wachsender Temperatur gegen Violett verschiebt. Weder das prismatische, noch das normale Spektrum sind symmetrische Kurven, der größere Flachenteil liegt auf der Seite der längeren Wellen.

Michelson zeichnet noch zur Vergleichung die Kurve des Sonnenspektrums, wir bemerken hierbei bloß, daß von der Wellenlänge 0.92 ab die objektive Intensität kleiner ausfällt, als die subjektive.

c) Soweit sind wir durchaus Michelson gefolgt. Jetzt wollen wir die Konstante p noch auf einem anderen Wege bestimmen, um die neue Formel neben der unter (219) gegebenen mit den genaueren Messungen Moutons zu vergleichen, die wir bereits auf ein objektives Spektrum reduzieren konnten, und dann eine Gegeneinanderstellung beider Theorien zu untersuchen.

Wir setzen voraus — ob dies erlaubt, wird sich später zeigen — daß die Michelsonsche Emissionsgleichung dem Clausiusschen Gesetze gehorcht. Dann muß $p = -1$ gewählt werden, und die Gleichung wird, wenn die Intensität auf die maximale bezogen wird

$$L_1 = L_0 \left(\frac{\mu}{\lambda} \right)^2 e^{-\left(\frac{\mu}{\lambda} \right)^2} \quad (220a)$$

während (219), ebenfalls auf die Maximalintensität bezogen, gibt

$$L_2 = L_0 \left(\frac{\mu}{\lambda} \right)^6 e^{-\left(\frac{\mu}{\lambda} \right)^2} \quad (220b)$$

wobei die Indizes an den Intensitäten zur Unterscheidung der beiden Formeln gewählt werden.

Die folgende Tabelle gibt für die beigeschriebenen Wellenlängen die Moutonschen Beobachtungen I , das objektive Spektrum L_1 für $p = -1$, das objektive Spektrum L_2 für $p = +1$ und zur Vergleichung das aus unserer Theorie sich ergebende L_3 , L_1s , L_2s , L_3s sind die entsprechenden subjektiven¹ Spektren, die mit I harmonisieren sollen.

λ	I	L_1	L_2	L_3	L_1s	L_2s	L_3s
0.431	0.030	0.000	0.000	0.272	0.000	0.000	0.045
0.486	0.050	0.001	0.000	333	0.000	0.000	0.074
0.526	0.072	0.005	0.000	378	0.000	0.000	0.098
0.589	0.125	0.022	0.001	450	0.007	0.000	0.140
0.655	0.201	0.063	0.003	524	0.023	0.001	0.190
0.760	0.314	0.191	0.007	635	0.089	0.003	0.295
0.900	0.471	0.436	0.083	764	0.250	0.048	0.438
1.150	0.739	0.820	0.550	923	0.650	0.437	0.733
1.305	0.896	0.945	0.844	975	0.881	0.786	0.908

¹ Über die Bestimmung von s auch für diesen Fall siehe Gleichung (19) des folgenden Abschnittes IV.

λ	I	L_1	L_2	L_3	L_1s	L_2s	L_3s
1.400	0.962	0.983	0.950	0.992	0.963	0.931	0.971
1.500	0.997	1.000	0.999	1.000	999	999	1.000
1.530	1.000	1.000	1.000	1.000	999	999	0.999
1.610	0.975	0.995	0.986	0.997	979	970	980
1.750	849	968	907	982	874	819	887
1.850	751	938	825	965	763	671	784
1.980	607	893	713	936	599	478	628
2.140	408	834	579	895	396	275	425

Man ersieht daraus, daß die eigentliche Michelsonsche Formel (220b) ganz verwerfliche Werte liefert, daß dagegen nach unserer Bestimmung von p (220a) die Übereinstimmung in der Nähe des Maximums nicht nur bemerkenswert, sondern sogar besser ist, als in unserer Gleichung. Dagegen bemerken wir ein rasches Zurücktreten der Kurve L_1s an den Grenzen des Spektrums und bis zu der Wellenlänge 0.9 die kleineren Werte der Kurve L_1 gegenüber der subjektiven Kurve I^1 . Die Summe der Fehlerquadrate ist für L_1s : $\sum v^2 = 0.1627$, für L_2s : $\sum v^2 = 0.3652$, für L_3s : $\sum v^2 = 0.0068$.

Auf Grund unserer Besprechung der Michelsonschen Spektralgleichung können nun als allgemeine Resultate die folgenden hingestellt werden:

Die Intensitätskurve der Michelsonschen Theorie hat trotz des steileren Maximums Ähnlichkeit mit der sich aus unserer Theorie ergebenden; insbesondere stimmen die Sätze überein, daß die Wellenlänge des Intensitätsmaximums nur Funktion der Temperatur sei; daß die Intensität mit ihrem ersten Differentialquotienten für die Grenzen des Spektrums verschwinde, und daß die Fläche der Intensitätskurve proportional sei dem Rechtecke der Kulminationspunktskoordinaten.

Der Satz, daß die Wellenlänge des Intensitätsmaximums der Quadratwurzel aus der absoluten Temperatur proportional sei, scheint uns aber hauptsächlich deswegen unmotiviert zu sein, weil ja die GröÙe c , die in der betreffenden Formel vorkommt, in ϱ^2 die Amplitude der Bewegung enthält, einer GröÙe, deren Unabhängigkeit von der Temperatur nicht so evident sein dürfte. Nicht zu gedenken des Umstandes, daß die Einführung der Potenz λ^{2p} die Kleinheit der Wellenlänge bedingte. Allein das Hauptbedenken liegt unserer Ansicht in dem Umstande, daß die Gleichung des Spektrums schon ihrer Form nach nicht fähig ist, das Clausiussche Gesetz darzustellen. Dieses erfordert zunächst eine algebraische Form der Spektralgleichung; sodann sollen die Parameter nicht auf ein und dieselbe Weise verknüpft vorkommen. Hier ist aber nach (212)

$$B = \frac{16}{\sqrt{\pi}} AN_Q (Mm)^{\frac{1}{2}} c^{p+1} \cdot C$$

diese Bedingung nicht eingehalten. Endlich aber enthält die Formel nicht eigentlich Wellenlängen, sondern Schwingungsperioden, die von der Natur des umgebenden Mittels bekanntlich unabhängig sind.

Wollte man aber dieses alles nicht berücksichtigen, und das Clausiussche Gesetz, wie wir es gethan, wenigstens formell einführen, so gelangt man allerdings zu einer Formel, welche in der Nähe des Maximums einer ausgezeichneten Darstellung der Spektralverhältnisse fähig ist, während die eigentliche Form Michelsons zu verwerfen ist, die aber nicht mehr derjenigen Bedeutung entspricht, die ihr ihr Urheber zu Grunde

¹ Vergl. bezüglich die Kurven L_1s und L_3s auf den Tafeln II und I.

gelegt. Ist nämlich $p = -1$, in welchem Falle die gute Übereinstimmung hervorgerufen wurde, so wäre die Intensität eines Strahles umgekehrt proportional seiner lebendigen Kraft, was wohl allgemein als Unmöglichkeit wird anzusehen sein.

Wir müssen daher die Michelsonsche Spektralgleichung als eine in der Nähe des Intensitätsmaximums selbst in der mehrfachen Ausdehnung (nach der vorstehenden Tabelle der zweifachen) des sichtbaren Spektrums ausgezeichneten Interpolationsformel definieren.

Gerade für absolut schwarze Körper sollte Michelsons Gesetz in ausgezeichnetester Weise gelten, da ja diese die Spektren der vollkommensten Kontinuität bilden. Man erhielte also, wenn für einen absolut schwarzen Körper T an Stelle von C tritt als Absorptionsgleichung die folgende

$$1 - \eta(C) = e^{-\frac{C}{\lambda^2}}$$

worm η eine Konstante ist, die, wie man leicht sieht, die Absorption im Punkte $\lambda = \infty$ darstellt. Da die Absorption mit wachsender Wellenlänge abnehmen muß, so ist $C > T$ und es wäre somit $1 - \eta \sim 0$ für $\lambda = 0$, während doch in der That 1 die Grenzen 0 und 1 nicht überschreiten kann. Wir haben auch hierin einen Beweis gegen die allgemeine Zulässigkeit der hier eingehend besprochenen Gleichung.

Ich fürchte nicht, in meinem Urteile vielleicht etwas zu schief Herrn Michelson gekrankt zu haben. Ich gestehe offen, daß ich im Monat Oktober d. Jahre 1884, da ich noch die Identität von Spektral- und Dispersionsgleichung nicht kannte, auch glücklich geschützt hatte neben der Spektralgleichung eine Interpolationsformel dafür zu besitzen. Allerdings war ich auch aus der Maxwell'schen Gleichung der wahrscheinlichsten Verteilung durchschnittlich gleicher Amplituden ausgegangen, was aber in meinen Erfolgen so wenig glücklich, daß ich den Versuch auf sich beruhen lassen mußte. Wir schulden Herrn Michelson daher aufrichtigen Dank, daß er die zweite Methode einer Ableitung der Spektralgleichung übernahm und glücklich alles entzifferte, was sich aus der Maxwell'schen Gleichung für die Spektralanalyse überhaupt gewinnen ließ.

II Theorie der diskontinuierlichen Spektren.¹

Sucht man das Ziel der Spektralanalyse in der Erforschung der Zustandsveränderungen oder auch nur in der Festgründung der Stoffbeschaffenheit der emittierenden Materie, so kann die entwickelte Theorie ohne Betrachtung der Gasspektren nicht bestehen, während für die bloße Erforschung des Emissionsgesetzes die größere Allgemeinheit der Gasspektralanalyse eher hindernd wirkt.

Der Unterschied der Gas- und kontinuierlichen Spektren besteht — von Ausserlichkeiten abgesehen — hauptsächlich darin, daß erstere mit großer Energie auf Druck verschiedenheiten und geringe Modifikationen der Stoffbeschaffenheit reagieren, was den Spektren der festen Körper so wenig eigen ist, daß man gewaltige Fehler beging, wollte

¹ Vorgelegt der ungar. Akad. der Wiss. am 16. Mai 1887 vom Ehrenmitgl. N. v. Konkoly.

$$\alpha_m(\sigma_m + p) \left[1 - p \int_0^\infty \frac{d\sigma}{\sigma_m + p} \right] \quad (221b)$$

Drückt man p durch μ aus, und führt wieder Wellenlängen ein, so kommt als Gleichung der Intensität

$$L = \frac{m}{4} \frac{\mu^4 \lambda}{(\lambda + \mu)} \frac{\varepsilon^2}{\left(2\pi c - \frac{2\pi^3 c^2}{\mu} \right)} \quad (225)$$

wo c die Lichtgeschwindigkeit und m die Masse eines Teilchens mit der mitschwingenden Atherhülle bedeutet. Zur Bestimmung von ε benutzen wir das Draper'sche Gesetz, wir finden so

$$\frac{m}{4} \frac{\varepsilon^2}{\left(2\pi c - \frac{2\pi^3 c^2}{\mu} \right)} = \frac{4}{\pi D} O^4 \quad (226)$$

so daß die Kraft welche den momentanen Zustand in einen Dissoziationszustand verwandelt, abgesehen von dem im Nenner stehenden μ , proportional dem Quadrate der momentanen Temperatur ist.

Wir haben diese Formel, die ja wegen der Unkenntnis von ε nicht zu verwenden ist, hauptsächlich deshalb abgeleitet, um zeigen zu können, daß die Spektralgleichung vom Drucke oder der Stoffmenge unabhängig ist. Zu dem Ende bilden wir den Absorptionskoeffizienten, wobei ε sich auf einen absolut schwarzen Körper beziehen mag, und nehmen an, derselbe beziehe sich auf die Stoffmenge q . Dann hat man von absoluten Konstanten abgesehen

$$\frac{\mu^4 (\lambda + m)}{m^4 (\lambda + \mu^2)} \left(\frac{1 - \frac{\pi^2 c}{m}}{1 - \frac{\pi^2 c}{\mu}} \right) \varepsilon \neq 1 - \left[1 - \frac{\mu^4 (\lambda + m)}{m^4 (\lambda + \mu^2)} \right]^q$$

Da ein schwarzer Körper in Bezug auf die Stoffmenge nicht reagiert, ist ε konstant zu nehmen und so sieht man, ohne die Gleichung weiter zu entwickeln, daß sie überhaupt nur bestehen kann, wenn ε zugleich Funktion der Wellenlänge ist. Da das aber ausgeschlossen ist, so ist die Gleichung überhaupt falsch. ε enthält den Druck nicht, und kann ihn nur dann ausdrücken, wenn er, wie es die rechte Seite angibt, Exponent der Absorptionsfunktion ist.

Für den Fall der Gase, bei welchen der Absorptionskoeffizient stets klein zu sein pflegt, wird es nun angezeigt sein, eine Entwicklung der in (122) mit $f(q)$ bezeichneten Funktion zu geben. Man erhält

$$f(q) = \frac{4}{\pi} \mu \sum_1^\infty (-1)^{r-1} \frac{q(q-1)}{r!} \frac{(q-r+1)}{\left(\frac{\mu}{m} \right)^{r-1}} \int_0^\infty \frac{\lambda^r}{(\lambda + \mu^2)^r} (\lambda + m)^{2(r-1)} d\lambda \quad (227a)$$

und wenn man auch $(\lambda + m^2)^{2r-2}$ entwickelt

$$f(q) = \frac{4}{\pi} \mu \sum_1^\infty (-1)^{r-1} \frac{q(q-1)}{r!} \frac{(q-r+1)}{\left(\frac{\mu}{m} \right)^{4(r-1)}} \sum_{s=0}^{2r-2} \frac{(2r-2)}{s!} \frac{(2r-2-s+1)}{s!} m^{2s} \int_0^\infty \frac{\lambda^{4r-2s}}{(\lambda^2 + \mu)^{2r}} d\lambda \quad (227b)$$

Durch die Substitution

$$\frac{\lambda}{\mu} = \operatorname{tg} \varphi$$

findet man leicht:

$$\int_0^{\infty} \frac{\lambda^{4r-2s-2} d\lambda}{(\lambda^2 + \mu^2)^{2r}} = \frac{1}{\mu^{2s+1}} \int_0^{\frac{\pi}{2}} \frac{\cos^{2s} \varphi d\varphi}{\sin^{2s+2} \varphi}$$

das sich nun nach bekannten Methoden weiterreduzieren läßt. Unter der bei Gasen im allgemeinen gerechtfertigten Annahme, daß die dritte Potenz des Absorptionsvermögens verschwinde, läßt sich $f(q)$ einfach bestimmen. Das erste Integral ist einfach $\frac{\pi}{4\mu}$, und das zweite nach den Entwicklungen von (187) $\frac{m^4 + 2m^2\mu^2 + 5\mu^4}{4 \cdot 2^3 \mu^5} \cdot \pi$, so daß man erhält:

$$f(q) = q \left\{ 1 - \frac{1 + 2\frac{\mu^2}{m^2} + 5\frac{\mu^4}{m^4}}{16} (q-1) \right\} \dots \dots \dots (228)$$

18. Verallgemeinerte Ableitung der Spektralgleichung.

a) In der Lehre von den Schwingungen eines aus diskreten Massenteilchen bestehenden Systemes sahen wir, daß die lebendige Kraft des ganzen Systems gleich ist der Summe der lebendigen Kräfte der einzelnen Schwingungen. Spektralanalytisch gedeutet besagt das, daß die vorkommenden n Schwingungen so auf die einzelnen Massenteilchen verteilt werden können, daß jedem derselben eine, und zwar eben seine charakteristische Schwingung zukomme. So können wir nun auf die Schwingungen unmittelbar das Prinzip der Erhaltung der Körpereigenschaften anwenden.

Legen wir durch den Schwerpunkt der Molekel den Anfangspunkt eines rechtwinkligen Koordinatensystems, so wird die Kraft, mit welcher ein Atom im Molekularverbande gehalten wird

$$k_n = \sum m f(r) \frac{x}{r} \dots \dots \dots (229)$$

Erteilt man nun demselben die unendlich kleine Elongation ξ , η , ζ und setzt wie früher

$$\frac{f(r+q)}{r+q} = \bar{f}(r) + q \bar{f}'(r) \dots \dots \dots (230)$$

so wird die neue Kraft, gegen welche der Rückzug in der Gleichgewichtslage ankämpft

$$\sum m \bar{f}(r) \xi + \sum m \bar{f}'(r) xq = \alpha_n m_n \sigma_n^2 \dots \dots \dots (231)$$

wenn, wie es auch in der Theorie der kontinuierlichen Spektra geschah, α_n und σ_n die Amplitude und Schwingungszahl des n -ten Atomes bedeutet. Die als Gleichung hingeschriebene Beziehung ist nun aber in der That nur für einen Augenblick richtig, für den Moment der eintretenden Dissoziation. Sie wird es allgemein, wenn man linkerseits eine im Innern der Molekel unveränderliche und nur von der Größe der Disgregation abhängige Kraft addiert, die mit em bezeichnet sein möge.

Wegen der geringen Zahl der Atome, die in einer Molekel angenommen werden müssen, darf man nun nicht annehmen, daß

$$\sum m \bar{f}(r) \cdot xq = 0 \dots \dots \dots (232)$$

sei, auch wenn sonst in der Verteilung der Atome Symmetrie herrschte. Diese Vereinfachung wird aber eine selbstverständliche, wenn wir wieder alle zugleich in dem

Sehkegel enthaltenen Molekeln auf eine zur Axe dieses Kegels senkrechte Ebene projizieren, statt welcher wir wieder eine Schichte von so geringer Dicke einführen, daß sie in der Tiefenausdehnung durchschnittlich nur eine Molekel enthalte.

Schreibt man nun unter Berücksichtigung des Gesagten die Gleichung (231) für die einzelnen Atome in der expliziten Form

$$\left. \begin{aligned} 0 &= -\alpha_1 \sigma_1 + \alpha_1 p_1 + \alpha_3 p_3 + \dots + \alpha_n p_n + \varepsilon \\ 0 &= \alpha_1 p_1 - \alpha \sigma + \alpha_3 p_3 + \dots + \alpha_n p_n + \varepsilon \\ 0 &= \alpha_1 p_{n1} + \alpha_- p_n + \alpha_3 p_{n3} + \dots - \alpha_n \sigma_n + \varepsilon \end{aligned} \right\} \quad (233)$$

so kann zur Bestimmung der Amplituden geschritten werden. Die Gleichung darf jedoch nicht nach dem früheren Vorgehen behandelt werden, denn während dort $n = \infty$ war und alle σ kontinuierlich in einander übergingen, ist hier n nicht nur überhaupt endlich, sondern in den meisten Fällen auch sehr klein. Die σ sind also Werte, welche von einander durch weite Intervalle getrennt liegen. Es darf daher auch über die Größen p von vorneher keine Annahme gemacht werden.

Sei nun Δ die aus den Koeffizienten des Systems gebildete Determinante und Δ_i deren Wert, wenn die i -te Vertikalkolonne durch lauter Einsen ersetzt wird. Dann ist allgemein

$$\alpha_i = -\frac{\Delta_i}{\Delta} \varepsilon \quad (234)$$

$$\Delta = \begin{vmatrix} -\sigma_1 & p_1 & p_3 & p_n \\ p_1 - \sigma & p_3 & p_n \\ p_{n1} & p_n & p_{n3} - \sigma_n \end{vmatrix} \quad (235)$$

Die Amplitude werden wir auch jetzt nur durch ihr Verhältniß zu einer andern, etwa der s -ten ausdrücken. Man erhält so

$$\frac{\alpha_i}{\alpha_s} = \frac{\Delta_i}{\Delta_s} \quad (236)$$

wo nun allerdings ε eliminiert erscheint. Wir würden dasselbe aber ebensowenig bei Gasen in die Rechnung ziehen können, wie bei festen Körpern.

Die Determinante Δ_i enthält das Glied σ_i nicht, denn die Reihe, in welcher es stand, wird ja von Einsen eingenommen. Außerdem enthält sie die einzelnen σ_1^2, σ^2 nur linear. Bezeichnet also das Symbol

$$C_i \sigma^2$$

alle möglichen und mit einzelnen Faktoren multiplizierte Kombinationen der nach Entfernung des i -ten Elementes gebliebenen $n-1$ Elemente von der Ordnung 0 bis zur Ordnung $n-1$, so kann man die Amplitude auch so ausdrücken

$$\frac{\alpha_i}{\alpha_s} = \frac{C_i \sigma}{C_s \sigma^2} \quad (237)$$

und die Intensität wird demnach

$$\frac{I_i}{I_s} = \frac{m_i}{m} \frac{\sigma_i}{\sigma_s^2} \left(\frac{C_i \sigma}{C_s \sigma^2} \right)^2 \quad (238)$$

wo m die Masse des Atomes bezeichnet. Diese Gleichung laßt sich nun noch bedeutend transformieren. Führt man statt der Schwingungszahl Wellenlangen ein, und multipliziert

unter der Klammer Zähler und Nenner des Bruches mit dem Produkte $\lambda_1^2 \lambda_2^2 \dots \lambda_n^2$, so wird der Zähler in jedem Gliede λ_r^2 , der Nenner λ_s^2 enthalten, da ja in dem ersteren das Element σ_r^2 , im letzteren σ_s^2 fehlte. Nun fassen wir im Zähler alle Glieder zusammen, welche λ_s^2 enthalten, heben λ_s^2 als gemeinschaftlichen Faktor heraus, und heben darauf den Faktor von λ_s^2 , der also weder λ_r^2 noch λ_s^2 enthält, vor die Klammer. Ähnlich verfahren wir im Nenner, mit dem Faktor von λ_r^2 . Dann erhält man den folgenden Ausdruck:

$$\frac{L_r}{L_s} = \frac{m_r}{m_s} M \frac{\lambda_r^2}{\lambda_s^2} \left(\frac{\lambda_s^2 + \mu_s^2}{\lambda_r^2 + \mu_r^2} \right)^2 \dots \dots \dots (239)$$

wo nun M , μ_r , μ_s weder λ_r noch λ_s enthalten, also rationale gebrochene Funktionen der $n-2$ Wellenlängen und der $\frac{n(n-1)}{2}$ verschiedenen Atomkräfte sind.

b) Trotz der Allgemeinheit dieser Gleichung können wir schon jetzt einige interessante Thatsachen folgern. Wenn auch die Wellenlängen der auftretenden Strahlen für einen gegebenen Stoff konstante Größen sind, so können sie doch, insofern eine jede Spektrallinie endliche Breite besitzt, innerhalb der Breite der Linie als variabel angesehen werden. Man kann also sagen:

Durch jede charakteristische Linie eines Spektrums läßt sich ein und nur ein kontinuierliches Spektrum legen, welches innerhalb der Breite derselben nach Intensität und Intensitätsänderung dieselbe vollkommen deckt.

Wir erinnern wieder an die schon gemachte Unterscheidung von charakteristischen und sekundären Linien, welche erstere dem Atome von vorne eigen, deren letztere erst geweckt sind.

Wir sehen weiter, daß die Linie nicht mit dem Intensitätsmaximum des durch sie hindurchgehenden Spektrums zusammenfällt, denn es ist μ mit der Temperatur veränderlich, λ aber nicht. Die Koinzidenz kann also nur bei einer gewissen Temperatur stattfinden.

Daß die den verschiedenen Linien angehörigen μ untereinander formell verschieden sind, ist leicht einzusehen. Die Frage, ob zwischen ihnen ein Zusammenhang bestehe und welcher Natur derselbe etwa sei, läßt sich analytisch nicht behandeln, da weder die Wellenlängen auf theoretischen Grundlagen bekannt noch die Atomkräfte gegeben sind. Letztere könnte man zwar noch durch bekannte Erscheinungen der Dissoziation ausdrücken, doch sind auch diese viel zu lückenhaft erforscht. Wir müssen uns daher an Beobachtungsthatfachen halten.

Es ist allgemein bekannt, daß durch Veränderungen von Druck und Temperatur ein jedes Linienspektrum sich in ein kontinuierliches verwandelt, wie dies auch das Kirchhoffsche Gesetz erfordert, welches das Spektrum des absolut schwarzen Körpers als die Grenze angiebt, welchem sich alle Stoffe bei zunehmender Dicke nähern. Dieser Übergang kann nun auf eine zweifache Weise vor sich gehen: entweder erbreitert sich eine jede Linie selbständig zu einem kontinuierlichen Spektrum oder aber sie erbreitern sich nur bis zur gegenseitigen Berührung. In beiden Fällen wird sich auch das kontinuierliche (Hintergrunds-) Spektrum der Gase verändern, im Besonderen an Intensität zunehmen.

Zugleich hört der Zustand der Wellenlänge auf, eine Konstante zu bedeuten; sie ist innerhalb der Grenzen des kontinuierlichen Spektrums, welches einer Linie angehört, also allgemein wieder nur in der Breite der Linie veränderlich; im ersten

Fälle des Kontinuierlichwerdens werden sich sogar die verschiedenen Linien anghorenden Variablen superponieren können

Bei der analytischen Behandlung dieser Vorgänge ware darauf Rücksicht zu nehmen, daß die Spektren nun nicht mehr der Einheit der Stoffmenge entsprechen. Wir können von diesem Umstande jedoch vollständig abstrahieren, da es uns nur darauf ankommt die Nichtexistenz eines Additionstheorems der Spektren zu benutzen, und dies schon für den einfachen Fall einheitlicher Stoffmenge dargethan ist. Indem wir das kontinuierliche Spektrum durch seine Gesamtintensität \mathfrak{F} , die Linien durch die Intensität der i -ten Linie ausdrücken, erhalten wir für die Erbreiterung zweier Linien r und s bis zur gegenseitigen Berührung auf dem kontinuierlichen Hintergrunde

$$M_{ri} \frac{\lambda_i^2}{\lambda_i^2} \left(\frac{\lambda_i + \mu_i}{\lambda_i^2 + \mu_i^2} \right)^2 = M_{si} \frac{\lambda_i^2}{\lambda_i^2} \left(\frac{\lambda_i + \mu_i}{\lambda_i^2 + \mu_i^2} \right)^2 \quad \lambda_i = \lambda, \quad (240)$$

$$M_{ri} \frac{\lambda_i^2}{\lambda_i^2} \left(\frac{\lambda_i + \mu_i}{\lambda_i^2 + \mu_i^2} \right)^2 + \frac{4}{\pi} \mu \mathfrak{F} \frac{\lambda_i^2}{(\lambda_i^2 + \mu_i^2)^2} = \frac{4}{\pi} \mu_0 \mathcal{A} \frac{\lambda_i^2}{(\lambda_i^2 + \mu_0^2)^2}$$

in Worten ausgedrückt Soll das entstehende kontinuierliche Spektrum (\mathcal{A}, μ_0) wirklich ein kontinuierliches sein wie es Erfahrung und Theorie fordern, so muß an der Berührungsstelle zweier Linien gleiche Intensität herrschen, und diese Intensität plus der des Hintergrundes (\mathfrak{F}, μ) an derselben Stelle muß der gleichnamigen des entstehenden Spektrums gleich sein

Entwickelt sich dagegen jede Linie selbständig zu einem kontinuierlichen Spektrum, so hat man

$$\frac{4}{\pi} \mu \mathfrak{F} \frac{\lambda}{(\lambda^2 + \mu^2)} + \sum_i^n M_{ri} \frac{\lambda}{\lambda_i^2} \left(\frac{\lambda_i + \mu_i}{\lambda_i^2 + \mu_i^2} \right)^2 = \frac{4}{\pi} \mu_0 \mathcal{A} \frac{\lambda^2}{(\lambda^2 + \mu_0^2)} \quad (241)$$

und diese Gleichung soll für jede Wellenlänge gelten. Da aber kontinuierliche Spektren kein Additionstheorem besitzen, so folgt aus allen drei Gleichungen gemeinsam

$$\mu_1 = \mu_2 = \dots = \mu_i = \mu_s = \mu_r = \dots = \mu_n = \mu = \mu_0 \quad (242)$$

während aus dem ersten System noch weiter ist

$$\frac{4}{\pi} \mu (\mathcal{A} - \mathfrak{F}) = M_{ri} \frac{(\lambda_i^2 + \mu_i^2)^2}{\lambda_i^2} = M_{si} \frac{(\lambda_i^2 + \mu_i^2)^2}{\lambda_i^2} \quad (243)$$

und aus dem zweiten

$$\frac{(\lambda_i^2 + \mu_i^2)^2}{\lambda_i^2} \sum_i^n M_{ri} = \frac{4}{\pi} \mu (\mathcal{A} - \mathfrak{F}) \quad (244)$$

Das gemeinsame Resultat beider Fälle kann man in Worten folgendermaßen ausdrücken

Durch alle charakteristischen Linien eines Gasspektrums laßt sich ein und nur ein kontinuierliches Spektrum legen, dessen Intensität bei einer bestimmten Temperatur gleich derjenigen der Linien ist

Der gefundene Satz kann noch weiter spezialisiert werden, wenn sich entscheiden laßt, wie die Erbreiterung der Linien in der That vor sich geht. Es scheint nun der zuletzt behandelte Fall des Kontinuierlichwerdens ausgeschlossen zu sein denn es ist die Erbreiterung — wie wir auch später nachweisen — unter anderem eine Funktion der Wellenlänge. Es mußte daher eine Linie schon einen großen Teil des Spektrums durchlaufen haben, während eine andere die Erbreiterung eben beginnt. Da nun die μ in allen Fällen dieselben sind, und die Intensitäten endliche Werte besitzen, so mußten an einzelnen Stellen des entwickelten Spektrums Unterbrechungen der Stetigkeit eintreten,

was der Erfahrung widerspricht. Da auch die Beobachtung geradezu auf den ersteren Fall der Erbreiterung hinweist, so können wir spezieller sagen:

Alle charakteristischen Linien eines Gasspektrums liegen in einem und demselben kontinuierlichen Spektrum, dessen Intensität bei einer bestimmten Temperatur in jedem Punkte nach demselben Faktor der Intensität des kontinuierlichen Hintergrundspektrums proportional ist.

Die Funktionen M_r , in welche, wie man bemerkt haben wird, auch das Verhältnis der schwingenden Massen hineinbezogen wurden, sind nun bestimmt; sie sind einfach der Differenz von Total- und kontinuierlicher Spektralintensität, also der Intensität des Linienspektrums proportional. Bezeichnet man die Totalintensität des ganzen Spektrums mit \mathcal{A} , des kontinuierlichen Hintergrundes mit \mathfrak{A} , des Linienspektrums mit \mathfrak{L} , so hat man also:

$$\mathcal{A} = \mathfrak{A} + \mathfrak{L} \quad \dots \quad (245)$$

und die Intensität der Linie schreibt sich einfach in der Form:

$$L_r = \frac{4}{\pi} \mu \mathfrak{L} \frac{\lambda_r^2}{(\lambda_r^2 + \mu^2)^2} \quad \dots \quad (246)$$

wo man nur zu bedenken hat, daß die $\lambda_1 \dots \lambda_r \dots \lambda_n$ springend veränderliche Größen sind, so daß für \mathfrak{L} die Beziehung stattfindet:

$$\mathfrak{L} = \frac{4}{\pi} \mu \mathfrak{L} \sum_1^n \frac{\lambda_r^2}{(\lambda_r^2 + \mu^2)^2} \quad \dots \quad (247)$$

wobei die Summation nicht durch eine Integration ersetzt werden darf.

e) Schauen wir nun zu, ob es möglich ist neben der Gleichung (245) noch eine andere Beziehung zwischen \mathfrak{A} und \mathfrak{L} aufzustellen. Zu diesem Behufe müssen wir die Annahme machen, daß das kontinuierliche Spektrum der Gase von Bewegungen der Molekeln, das Linienspektrum von Bewegungen der Atome herrührt. Diese Annahme ist in der Gasspektralanalyse überhaupt die gangbare, und gewiß auch die wahrscheinliche. Denn sie fordert nicht, daß nicht auch den Linien selbst eine Spur kontinuierlichen Spektrums anhafte, die sich durch unvollkommene Freiheit der Atome erklären läßt, sondern nur, daß neben diesen noch ein anderes — wenn auch noch so schwaches — über das ganze Spektrum verbreitete Kontinuum vorhanden sei. Übrigens ist, wie man sich erinnert, die Existenz von Atombewegungen in dem verschiedenen Verhalten der spezifischen Wärmen ein- und mehratomiger Gase begründet. Bezeichnet A die Atom-, M die Molekularenergie, so ist nach der kinetischen Gastheorie:

$$\frac{A}{M} = \frac{5-3k}{3k-3} \quad \dots \quad (248)$$

wo k das Verhältnis der spezifischen Wärmen bei konstantem Druck und konstantem Volumen bedeutet. Da nun die ausgestrahlten Intensitäten den innewohnenden proportional sind, so hat man der Reihe nach die Gleichungen:

$$\mathfrak{A} = \frac{3k-3}{2} \mathcal{A}, \quad \mathfrak{L} = \frac{5-3k}{2} \mathcal{A}, \quad \mathfrak{L} = \frac{5-3k}{3k-3} \mathfrak{A} \quad \dots \quad (249)$$

je nachdem man die Intensität des kontinuierlichen und Linienspektrums durch die des Totalspektrums oder durcheinander ausdrücken will.

Wir werden daher das Grundgesetz der diskontinuierlichen Spektra in folgender Form ganz präzise aussprechen müssen:

Alle charakteristischen Linien eines diskontinuierlichen Spektrums liegen in ein und demselben kontinuierlichen Spektrum, dessen Intensität in jedem Punkte und bei

jeder Temperatur der Intensität des kontinuierlichen Hintergrundspektrums nach demselben Faktor proportional ist

Mit Hilfe dieses wichtigen Satzes ist nun die Behandlung des Gasspektrums vollkommen auf die des kontinuierlichen zurückgeführt, und es erfordert keiner weiteren Fröderung, daß alle für diese gefundenen Sätze unmittelbar auch auf Gasspektren anwendbar sind, wenn wir nur nicht vergessen, daß bei diesen letzteren die Wellenlänge eine diskontinuierliche Variable ist

Wenn wir also bei Gasen von einem Draperschen Gesetze reden, so bezieht sich die Grenzwellenlänge immer auf die Strahlen des kontinuierlichen Gases derselben — es wäre denn gerade an der betreffenden Stelle eine Linie vorhanden, Differenzieren wir die Spektralgleichung so denken wir ebenfalls an das kontinuierliche Spektrum wie werden also nicht sagen können, daß jene Linie am hellsten ist, deren Wellenlänge μ beträgt, sondern jene, welche der Wellenlänge $\lambda = \mu$ zunächst liegt, usw

19 Diskussion der Gleichung für diskontinuierliche Spektren

Die Wellenlängen der in einem Gasspektrum auftretenden Strahlen bilden gewissermaßen eine Eigenschaft der Materie, die nur dann erklärt werden konnte, wenn wir Hypothesen über die Art der inneren Schwingungen anstellen wollten. Wir werden später einige Versuche dieser Art kennen lernen, hier aber wollen wir die Wellenlängen einfach als gegebene konstante Größen auffassen. Man könnte auch durch Umlernen des Verfahrens zu keinem besonderen Resultate gelangen. Denn es ist wohl wahr, daß wir nun die Größen μ und M kennen, die rationale Funktionen von je $n-1$ Wellenlängen sind. Zwei dieser μ und M sind von einander nicht unabhängig, so daß $2(n-1)$ Gleichungen bleiben die n Wellenlängen und (wegen der Symmetrie der Determinante) $\frac{n(n-1)}{2}$ Atomkräfte enthalten. Die Zahl der Unbekannten beträgt also $\frac{n(n+1)}{2}$, so daß die Aufgabe nicht lösbar ist.

Bei der Ableitung der Schwingungsgleichungen gingen wir von der Anzahl n der Atome aus, und erhielten zuletzt wieder n Schwingungen. Der Schluß, daß einem n -atomigen Gase daher allgemein n Spektrallinien entsprechen, wäre aber doch falsch da wir bei den Ableitungen solche Vereinfachungen einkalkulierten, die die Konstanz gewisser Mittelzustände bedingten. Wir werden daher folgerichtig nur sagen können: Ein n -atomiges Gas besitzt so viele charakteristische Spektrallinien, als die n Atome selbständig hervortretende Mittelzustände ihrer Bewegung haben. Oder etwas freier ausgedrückt: Ein n -atomiges Gas hat so viele charakteristische Spektrallinien, als die Bahnen ihrer n Atome ausgezeichnete Punkte.

Das u der Spektralgleichung ist auch hier nur eine Funktion der Temperatur allein. Nie können zwei Linien zugleich im Maximum der Intensität stehen, und höchstens zwei zugleich dieselbe Intensität besitzen. Durch Veränderungen der Temperatur können nach und nach alle Linien zu den hellsten gemacht werden.

Da k , das Verhältnis der spezifischen Wärmen, für alle Gase nahezu konstant ist, so folgt weiter, daß unter sonst gleichen Verhältnissen besonders jene Gase ein sehr brillantes Spektrum liefern werden, die die wenigsten Linien besitzen.

Die Änderungen der Intensität mit der Wellenlänge sind diskontinuierlich, insofern nach jeder hellen Linie ein dunklerer Raum folgt, dessen Intensität der der

Linie in Nachbarpunkten proportional ist. Nicht so ist es mit den Intensitätsänderungen infolge Temperaturvariationen. Da μ unabhängig von den speziellen Werten der vorkommenden Wellenlängen stetig mit der Temperatur sich ändert, so folgt dasselbe für einen jeden Strahl.

Tafel III giebt im richtigen Verhältnisse das kontinuierliche und Linienspektrum des Wasserstoffs in der Chromosphäre der Sonne. Zugleich erklärt es deutlich den Begriff des kontinuierlichen Spektrums, das durch ein Linienspektrum hindurch gelegt ist.

20. Einfluss der Molekular- und Atombewegung auf das Spektrum.

Die Gleichungen der Atomschwingungen konnten nur unter der Annahme einfach gelöst werden, dass die Koeffizienten der Elongationen von der Zeit unabhängige konstante Größen seien. Es ist aber leicht einzusehen, dass, obwohl die Mittelzustände der Atombewegung es sind, welche auf das Spektrum den dauerndsten Einfluss nehmen, doch auch die extremen Momente derselben nicht spurlos an denselben vorübergehen werden. Ihre nächste Folge ist, dass die Spektrallinie, welche nach der vereinfachten Theorie eine einzelne Schwingung, eine mathematische Linie wäre, erbreitert erscheint.

Zur analytischen Behandlung der Frage nach der Erbreiterung der Linien bieten sich zwei Wege dar; die Koeffizienten der Gleichungen (233) und (239) sind Funktionen der gegenseitigen Atomentfernungen. Differenziert man dieselben also nach dieser Entfernung, und betrachtet die eintretenden Änderungen als Änderungen der Wellenlängen, so erhalten wir einen Ausdruck für die Breite der Linien. Dadurch treten aber auch die Amplituden in das Problem ein, die wieder eliminiert werden müssen. Der zweite Weg wäre in Bezug auf diesen letzteren Punkt der kürzere. Schreibt man nämlich die n expliziten Gleichungen der μ auf, und setzt sie dem μ des kontinuierlichen Spektrums gleich, so haben wir $n-1$ von einander unabhängige Gleichungen in den Wellenlängen und den Atomkräften, welche nach der Entfernung differenziert wieder die Breite geben werden. Die Breiten von $n-1$ Linien lassen sich also durch Variationen der Bewegungen ausdrücken, eine Erbreiterung bleibt stets willkürlich.

Da jedoch von diesen Methoden für den praktischen Gebrauch nichts zu erwarten steht, müssen wir nach indirekten Mitteln suchen, welche zur Lösung der Aufgabe führen. Dasselbe finden wir in der Gleichung (247):

$$\Omega = \frac{4}{\pi} \mu \Omega \sum_1^n \frac{\lambda_r^2}{(\lambda_r^2 + \mu^2)^2}$$

einer einfachen Identität, welche besagt, dass die Summe der Intensitäten aller Linien die Totalintensität des Linienspektrums ist. Diese Gleichung gilt ganz allgemein, wenn nur der Charakter der Variabilität von λ nicht über die Breite der Linie hinaus ausgedehnt wird.

a) Nehmen wir nun an, es sei $2\varepsilon_r$ die Breite der r -ten Linie, dann ist ihre Intensität proportional dem Integrale

$$\int_{\lambda_r - \varepsilon_r}^{\lambda_r + \varepsilon_r} \frac{\lambda^2}{(\lambda^2 + \mu^2)^2} d\lambda = \frac{1}{2\mu} \arctg \frac{2\varepsilon_r \mu}{\lambda_r^2 + \mu^2 - \varepsilon_r^2} - \frac{2\varepsilon_r^2(\mu^2 - \lambda_r^2 + \varepsilon_r^2)}{[(\lambda_r - \varepsilon)^2 + \mu^2][(\lambda_r + \varepsilon_r)^2 + \mu^2]} \quad (250)$$

Da nun aber ε_r stets eine sehr kleine GröÙe ist, so empfiehlt es sich, das Integral in eine Reihe, welche nach steigenden Potenzen von ε_r fortschreitet, zu entwickeln. Man erhält:

$$\arctg \frac{2\varepsilon\mu}{\lambda^2 + \mu^2 - \varepsilon^2} = \frac{2\mu}{\lambda^2 + \mu^2} \varepsilon + \frac{2\mu}{(\lambda^2 + \mu^2)^2} \varepsilon^3 + \frac{2\mu}{(\lambda^2 + \mu^2)^3} \varepsilon^5 + \\ - \frac{1}{3} \frac{8\mu^3}{(\lambda^2 + \mu^2)^3} \varepsilon^3 - \frac{1}{3} \frac{8\mu^3}{(\lambda^2 + \mu^2)^4} \varepsilon^5 - \dots + \frac{1}{3} \frac{32\mu^5}{(\lambda^2 + \mu^2)^3} \varepsilon^3 + \\ \frac{\varepsilon^2[\mu^2 - \lambda^2 + \varepsilon^2]}{[(\lambda - \varepsilon)^2 + \mu^2][(\lambda + \varepsilon)^2 + \mu^2]} = \frac{\mu^2 - \lambda^2}{(\lambda^2 + \mu^2)^2} \varepsilon + \frac{1}{(\lambda^2 + \mu^2)} \varepsilon^3 + \dots - \frac{2(\mu - \lambda)}{(\lambda^2 + \mu^2)^4} \varepsilon^4 - \dots$$

und daher wird die Intensität L der Linie

$$L = \frac{4}{\pi} \mu^2 \left\{ \frac{\varepsilon}{\lambda^2 + \mu^2} + 2\varepsilon \frac{\mu^2 - \lambda^2}{(\lambda^2 + \mu^2)^2} + \left[\frac{1}{(\lambda^2 + \mu^2)^2} - \frac{1}{3} \frac{\mu^2}{(\lambda^2 + \mu^2)^3} \right] \varepsilon^3 + \dots \right\} \quad (251)$$

in welchem Ausdrucke wir jedoch im folgenden nur das erste Glied mitnehmen. Die ungewöhnlich große Breite der zweiten Wasserstofflinie im Sterne α Lyrae beträgt etwas mehr als eine Angströmsche Wellenlänge, in unseren Einheiten macht das 0.001, das Quadrat dieser Größe multipliziert mit dem stets kleinen Bruche $2 \frac{\mu^2 - \lambda^2}{(\lambda^2 + \mu^2)^2}$ ist bereits unmerklich.

Die Gleichung (247) wird somit

$$\sum_{i=1}^n \frac{\varepsilon_i}{\lambda_i^2 + \mu^2} = \frac{\pi}{4\mu} \quad (252)$$

und zeigt, daß unter den Erbreiterungen von n Linien durch $n-1$ willkürlich bestimmte Breiten die n -te gegeben ist. Diese Gleichung, so unbestimmt sie auch ist, ist das einzige anwendbare Hilfsmittel, welches wir zur Berechnung der Breite einer Linie besitzen. Die einfachste und wahrscheinlichste Lösung derselben ist

$$\varepsilon_i = \text{konst} \frac{\lambda_i^2 + \mu^2}{\mu} \quad (253a)$$

die allgemeiner auch so geschrieben werden kann

$$\varepsilon_i = \varphi(\mu) \frac{\lambda_i^2 + \mu^2}{\mu} \quad (253b)$$

wo $\varphi(\mu)$ eine Funktion von μ allein bedeutet, da die Wellenlänge in derselben nicht mehr vorkommen kann. Um die Gleichung einer Anwendung fähig zu machen, beziehen wir sie auf die Breite der Linie i und erhalten so

$$\frac{\varepsilon_i}{\varepsilon_t} = \frac{\lambda_i^2 + \mu^2}{\lambda_t^2 + \mu^2} \quad (254)$$

Ist die Breite zweier Linien der Beobachtung zugänglich, so kann daraus die Temperatur des emittierenden Gases bestimmt werden, man findet

$$\mu^2 = \frac{\varepsilon_t \lambda_i^2 - \varepsilon_i \lambda_t^2}{\varepsilon_t - \varepsilon_i} \quad (255)$$

Die Formel zeigt, daß die Breite der Linien von den kürzeren gegen die längeren Wellen fortwährend wächst, und daß sie vom Drucke direkt nicht abhängt. Für das Sonnenspektrum findet sich z. B. als Breite der Linien H_β und H_α die Größen 0.077 resp. 0.125. Die zweite Folgerung bestätigt Fizeau¹ durch sorgfältige Versuche.

Zöllners Folgerungen aus dem Kirchhoffschen Gesetze widersprechen dem Gesagten nicht, denn sie enthalten den Druck nur in dem Absorptionsvermögen. Außerdem scheint es uns aber, daß dort die Erbreiterung größtenteils auch als subjektive Erscheinung aufgefaßt wurde.

¹ Bullet. de l'Acad. roy. Belgique Ser. 3 T. VII p. 348

Um die Gleichungen auch für diesen Fall aufzustellen, schreiben wir zuerst:

$$\mathfrak{L}_q = \frac{4}{\pi} \mu \sum_1^n \frac{\lambda^2}{(\lambda^2 + \mu^2)^2} \left\{ \frac{1 - (1-A)^q}{A} \right\} \dots \dots \dots (256)$$

Nun ist aber

$$\mathfrak{L}_q = \frac{5-3k}{3k-3} \mathfrak{L}_1 = \frac{5-3k}{3k-3} \mathfrak{L} f(q) \dots \dots \dots (257)$$

und damit wird weiter auch

$$f(q) = \frac{4}{\pi} \mu \sum_1^n \frac{\lambda^2}{(\lambda^2 + \mu^2)^2} \left\{ \frac{1 - (1-A)^q}{A} \right\} \dots \dots \dots (258)$$

Da die Breite der Linie stets eine sehr geringe Gröfse ist, so wollen wir die Integration innerhalb der Breite so vornehmen, daß wir einfach einen Mittelwert der Absorptionsfunktion zwischen den Grenzen $\lambda - \varepsilon$ und $\lambda + \varepsilon$ vor das Integralzeichen herausheben, und statt der mittleren Wellenlänge wieder λ setzen. Dann ist:

$$\varepsilon_r = \text{konst. } f(q) \frac{\lambda_r^2 + \mu^2}{\mu} \frac{A}{1 - (1-A)^q} \dots \dots \dots (259)$$

und entwickelt man bis zu zweiten Potenzen von A , so kommt:

$$\varepsilon_r = \text{konst. } \frac{\lambda_r^2 + \mu^2}{\mu} \frac{1 - \frac{1}{3} \left(1 + 2 \frac{\mu^2}{m^2} + 5 \frac{\mu^4}{m^4} \right) (q-1)}{1 - \frac{1}{2} \frac{\mu^4}{m^4} \left(\frac{\lambda_r^2 + m^2}{\lambda_r^2 + \mu^2} \right)^2 (q-1)} \dots \dots \dots (260)$$

Die Breite der Linie hängt also jetzt in der That auch vom Drucke ab, und das Vorzeichen von $\frac{d\varepsilon}{dq}$ ist identisch mit dem des Ausdruckes:

$$\frac{1}{2} \frac{\mu^4}{m^4} \left(\frac{\lambda_r^2 + m^2}{\lambda_r^2 + \mu^2} \right)^2 - \frac{1}{3} \left(1 + 2 \frac{\mu^2}{m^2} + 5 \frac{\mu^4}{m^4} \right)$$

Da das erste Glied stets zwischen $\frac{1}{2}$ und $\frac{1}{2} \frac{\mu^4}{m^4}$ bleibt, so erkennt man leicht, daß für Wellenlängen, welche kleiner sind als

$$\lambda^2 = \frac{\sqrt{\frac{2}{3} \frac{m^2}{\mu^2}} \sqrt{1 + 2 \frac{\mu^2}{m^2} + 5 \frac{\mu^4}{m^4}} - m^2}{1 - \sqrt{\frac{2}{3} \frac{m^2}{\mu^2}} \sqrt{1 + 2 \frac{\mu^2}{m^2} + 5 \frac{\mu^4}{m^4}}}$$

der besagte Differentialquotient positiv sein kann — aber nicht zu sein braucht. Wir finden daher: Der Druck wirkt nicht auf alle Spektrallinien gleich ein, ja es können sich selbst bei zunehmendem Drucke Verschmälerungen vorfinden. Findet aber Erbreiterung (Verschmälerung) statt, so geschieht das immer vom Ende der kürzeren (längeren) Wellen her. In Bezug auf die Fortschreitung der Erbreiterung besteht bekanntlich die Regel, daß dieselbe auf der violetten Seite beginne und sich sodann gegen Rot fortpflanze. Ob auch über Verschmälerungen der Linien bei zunehmendem Drucke Beobachtungen vorliegen, ist uns nicht bekannt geworden.

Bei dieser letzten Ableitung muß noch einmal darauf aufmerksam gemacht werden, daß sie nur für Gase von sehr geringem Absorptionsvermögen gilt, deren dritte Potenzen schon vernachlässigt werden können. Könnte man sogar bei der ersten Potenz der Absorption stehen bleiben, so würde der Druck oder die Stoffmenge von gar keinem Einflusse sein — wie dies ja auch natürlich ist.

b) Bei der Erbreiterung einer Linie können noch zwei Umstände mitwirken, die wir näher untersuchen müssen, um im gegebenen Falle nicht etwa einer Ursache eine Wirkung zuzuschreiben, die sie gar nicht besitzt. Wir meinen den Einfluß der Molekeln und Atome in der Gesichtslinie. Irren wir nicht, so wurde bereits darauf aufmerksam gemacht, daß die Erbreiterung einer Linie von der Bewegung der Molekeln in der Sehlinie herrühren konnte, und in diesem Falle geeignet sein, zur Kenntnis der Temperatur der Lichtquelle zu führen.

Daß die Behandlung dieser Frage, besonders wo es sich um Atombewegungen handelt, keine strenge sein kann, braucht wohl kaum besonders betont zu werden. Wir beschränken uns hier auch nur darauf, nachzuweisen, daß erstens die Art des Einflusses einem anderen Gesetze gehorcht, und daß zweitens seine Größe nicht in Betracht kommen kann.

Ist der Beobachter ruhend gedacht, so beträgt die Verschiebung der Wellenlänge bei Geschwindigkeiten, die gegen die des Lichtes c nicht zu groß sind

$$\lambda^1 - \lambda = -\lambda \frac{c_1}{c} \quad (261)$$

wo nun c_1 die Geschwindigkeit der fortschreitenden Bewegung der Molekel im Gesichtsradius bedeuten mag. Diese Verschiebung der Wellenlänge ist aber gerade die halbe Breite der Linie, da es sowohl Molekeln giebt, welche entweder ruhen oder die Gesichtslinie senkrecht schneiden, und solche, welche die größten Geschwindigkeiten besitzen. Alle Zwischenstufen der Geschwindigkeiten sind vertreten.

Nach der kinetischen Gastheorie ist nun

$$c_1 = \frac{8}{\pi} \frac{pO}{\rho} \quad (262)$$

wo p und ρ Druck und Dichte des Gases bezeichnen. Man hat daher für die Breite der Linie, welche aus der Bewegung der Molekeln folgt

$$\varepsilon^1 = \frac{\lambda}{c} \sqrt{\frac{8}{\pi} \frac{pO}{\rho}} \quad (263)$$

Demnach wurde sich die Erbreiterung am ehesten am Ende langer Wellen bemerklich machen.

Von der Atombewegung wissen wir so gut wie nichts, und es ist überhaupt die erste Frage, ob die Geschwindigkeit der Atome die Anwendung des Dopplerschen Prinzips gestattet. Nach Graetz¹ ist die Amplitude der Linie D im Sonnenlichte an der Erdoberfläche $\cong 6 \cdot 10^{-10}$ cm und somit wäre die maximale Oszillationsgeschwindigkeit in Teilen der Fortpflanzungsgeschwindigkeit des Lichtes $\cong 64 \cdot 10^{-6}$. Sollen aber die Korpereigenschaften unverändert bleiben, so ist leicht einzusehen, daß zwischen den Geschwindigkeiten der Schwingung und der sonstigen Bewegung der Atome kein großer Unterschied bestehen darf. Es ist somit höchst wahrscheinlich gemacht, daß das Dopplersche Prinzip selbst bei sehr hohen Temperaturen auch für die Atombewegungen angewendet werden darf.

Die wahrscheinlichste Annahme, die man über die Geschwindigkeiten machen kann, ist wohl die, daß die Energie der Atombewegung proportional sei der Intensität des ausgestrahlten Lichtes. Dann hatte man

¹ Reper. de Phys. 21 Bd. 8 Heft

$$c_1 = A^2 \frac{\lambda^2}{(\lambda^2 + \mu^2)^2} \quad \dots \quad (264)$$

und daraus, die der Atombewegung entsprechende Erbreiterung mit ε'' bezeichnend:

$$\varepsilon'' = \frac{A}{c} \frac{\lambda^2}{(\lambda^2 + \mu^2)} \quad \dots \quad (265)$$

Die wahre Breite der Linie ist nun nicht gleich der Summe der abgeleiteten Erbreiterungen, sondern einfach der größten derselben. Bedeuten also \mathcal{J} , \mathcal{J}' , \mathcal{J}'' drei Diskontinuitätsfaktoren von der Beschaffenheit, daß zwei derselben so lange Null sind, als die zugehörigen Erbreiterungen kleiner sind, als die dritte, für welche der entsprechende Diskontinuitätsfaktor den Wert 1 annimmt, so hat man:

$$\varepsilon = \mathcal{J}\varepsilon_0 \frac{\lambda^2 + \mu^2}{\lambda_0^2 + \mu^2} + \mathcal{J}'\varepsilon' + \mathcal{J}''\varepsilon'' \quad \dots \quad (266)$$

Denken wir uns nun die Form der Linie für irgend eine Lichtquelle, deren verschiedene Punkte verschiedene Temperaturen besitzen mögen, wirklich aufgeschrieben. Dann müßte bis zur Temperatur Θ_1 etwa die Linie durch eine Kurve von dem Gesetze (253) begrenzt sein, während in Θ_1 gerade die Erbreiterung infolge der Molekulargeschwindigkeit vorherrschen könnte. In Θ_2 etwa würde diese Begrenzung wieder durch eine neue ersetzt sein können usf. Die Breite der Linie könnte also in verschiedenen Punkten ganz verschiedene Gesetze befolgen. Da solche Formänderungen unter den wechselvollsten Bedingungen — wir kennen die Spektren der Sonnenphotosphäre, der Kometen, der Nebelflecke, die alle nach der gerade hier maßgebenden Lockyerschen Methode beobachtet sind — der Beobachtung nicht vorgefunden sind, die Linien stets ein einheitliches Gesetz der Breitenänderung befolgen, so muß allgemein

$$\mathcal{J}' = \mathcal{J}'' = 0, \quad \mathcal{J} = 1 \quad \dots \quad (267)$$

sein, und nur diejenige Breite übrig bleiben, welche sich vollständig durch die Schwingungserscheinungen der Atome erklären läßt.

Übrigens ist es klar, daß die Breite der Spektrallinien kein selbständiges Bestimmungsstück ist, und nur in seltenen Fällen unzweideutigen Aufschluß über den Zustand des emittierenden Körpers geben kann.

c) Ähnliche Korrekturen, wie an die Breite der Linien wären auch an deren Intensität anzubringen. Ist nach dem Dopplerschen Prinzip die an die Intensität anzubringende Korrektur

$$i = \pm 2 \frac{c_1}{c} L \quad \dots \quad (268)$$

so wird sie nach den für die Molekular- und Atomgeschwindigkeit gefundenen Resultaten:

$$\left. \begin{aligned} i' &= \pm \frac{2L}{c} \sqrt{\frac{8}{\pi} \frac{p\Theta}{\varrho}} \\ i'' &= \pm \frac{2A}{c} \sqrt{L^3} \end{aligned} \right\} \quad \dots \quad (269)$$

das untere Zeichen ist an die Korrektur für die brechbarere Seite, das obere an die Korrektur für die weniger brechbare Seite anzubringen. Die Linie müßte daher, wie es die Gleichung versinnlicht, gewissermaßen aus zwei Hälften bestehen, deren brechbarere die schwächere, die weniger brechbare die intensivere ist. Da auch dieser Fall durch die Erfahrung nicht gestützt wird, so brauchen auch die von den inneren Bewegungen herrührenden Korrekturen nicht berücksichtigt zu werden.

21 Die sekundären Linien des Spektrums

a) Bisher wurde an der Annahme, daß die Elongationen der um ihre Gleichgewichtslagen schwingenden Atome so klein seien, daß die höheren als ersten Potenzen der Ausbiegungen vernachlässigt werden können, festgehalten. Und diese Vernachlässigung war so lange erlaubt, als die Korpereigenschaften infolge der schwingenden Bewegung nicht merkliche Veränderungen erlitten. Doch zeigt die Erfahrung, daß schon das Linienspektrum zweiatomiger Gase so verwickelt ist, daß man erwarten darf, durch Fallenlassen dieser vereinfachenden Annahme zahlreiche wirklich vorkommende Linien erklären zu können, welche schon auf den ersten Blick als nicht charakteristische erkannt werden. Insofern die Existenz dieser Linien in dem emittierenden Körper als solchem ihre Erklärung findet und diese durch Mitschwingen entstehen, mögen sie hier behandelt werden. Das Vorkommen solcher Linien, welche mehreren Stoffen gemeinsam sind, und die entweder als basisch oder als Verunreinigungen angesehen werden müssen, mag später untersucht werden.

Ist eine charakteristische Schwingung durch $Q \sin(qt + c)$ gegeben, so erregt sie in dem freien Äther des Körpers auch andere Schwingungen, deren Gleichung ist

$$\frac{d^2 s}{dt^2} = -k^2 s - k'^2 s' - \dots - \sum q Q \sin(qt + c) \quad (270)$$

Das Integral dieser Schwingungsgleichung haben wir schon bei früherer Gelegenheit bis zu zweiten Potenzen der Elongation entwickelt, und gefunden, daß es darstellt Schwingungen, die dem Äther eigen sind, mit der Schwingungszahl l und $2k$, die charakteristischen Schwingungen und deren Oktaven, alle Kombinationen erster Ordnung der charakteristischen Schwingungen untereinander und mit den eigentlichen Ätherschwingungen. Ware man in der Entwicklung bis zur n -ten Potenz der Elongation vorgeschritten, so hätte man alle Kombinationsschwingungen bis zur $(n-1)$ ten Ordnung erhalten.

Betrachtet man nun die Intensitäten der charakteristischen Schwingungen als Größen erster Ordnung, so werden die der Kombination n allgemeinen Größen $2n$ -ter Ordnung, also rasch kleiner. Indem wir nun aus einem schon in der Theorie der kontinuierlichen Spektren dargelegten Grunde alle jene Kombinationsschwingungen vernachlässigen, welche die eigene Bewegung des Äthers enthalten, und deren Intensität somit als Faktor die Intensität der Ätherbewegung enthält, haben wir es hauptsächlich mit Linien von der Zusammensetzung

$$s = \frac{k' q_1^2 q_2^2 Q_1 Q_2}{[k^2 - (q_1 \pm q_2)^2] (q_1^2 - k^2) (q_2^2 - k^2)} \cos[(q_1 \pm q_2)t + (c_1 \pm c_2)] \quad (271)$$

zu thun, deren Intensität wir nun entwickeln wollen.

Indem wir zunächst Wellenlängen einführen und Kurze halber

$$\gamma = 2\pi c \quad (272)$$

setzen, wo c die Lichtgeschwindigkeit bezeichnet, haben wir

$$\lambda_1 = \frac{\gamma}{q_1}, \quad \lambda_2 = \frac{\gamma}{q_2}, \quad \lambda_{1 \pm 2} = \frac{\gamma}{q_1 \pm q_2} = \frac{\lambda_1 \lambda_2}{\lambda_1 \pm \lambda_2} \quad (273)$$

wo sich das $+$ Zeichen auf Summations-, das $-$ Zeichen auf Differenzschwingungen bezieht. Der Ausdruck der Intensität wird sonach

$$v_{1 \pm 2} = \frac{\gamma^2 (\lambda_1 \pm \lambda_2)^2}{4 \lambda_1^2 \lambda_2^2} \frac{l^2 Q_1^2 Q_2^2 q_1^4 q_2^4}{[k^2 - (q_1 \pm q_2)^2]^2 (q_1^2 - l^2)^2 (q_2^2 - l^2)^2} \quad (274)$$

Da nun die Amplitude Q_r und Q_s einer charakteristischen Schwingung angehört, so hat man weiter:

$$\frac{\gamma^2 Q_r^2}{4\lambda_r^2} = L_r, \quad \frac{\gamma^2 Q_s^2}{4\lambda_s^2} = L_s \quad (275)$$

und damit wird die Gleichung (274) zur folgenden:

$$i_{r+s} = \frac{4k'^2 l'^2}{\gamma^6} \cdot \frac{\lambda_r^6 \lambda_s^6 (\lambda_r \pm \lambda_s)^2}{(l^2 - \lambda_r^2)^2 (l^2 - \lambda_s^2)^2 [\lambda_r^2 \lambda_s^2 - l^2 (\lambda_r \pm \lambda_s)^2]^2} \cdot \frac{16\mu^2}{\pi^2} \frac{A^2}{(\lambda_r^2 + \mu^2)^2 (\lambda_s^2 + \mu^2)^2} \quad (276)$$

in welcher

$$l = \frac{\gamma}{k} \quad (277)$$

die Wellenlänge der eigentümlichen Ätherschwingung bedeutet. (Nur die Intensität dieser Schwingung ist als verschwindend anzunehmen; die Wellenlänge kann irgend einen endlichen Wert besitzen.)

Aus der hingeschriebenen Intensitätsformel ersehen wir sogleich zwei wichtige Sätze:

Die Intensität einer sekundären Linie kann nicht als Funktion der eigenen Wellenlänge ausgedrückt werden, sondern ist stets eine Funktion der Wellenlängen der beiden sie erzeugenden Linien. Denn es ist offenbar unmöglich, die vorgelegte Gleichung so zu transformieren, daß sie als Variable nur die GröÙe $\frac{\lambda_r \lambda_s}{\lambda_r \pm \lambda_s}$ enthalte.

Die sekundären Linien liegen weder unter sich, noch mit den charakteristischen Linien in einem kontinuierlichen Spektrum.

Einfache Beziehungen bestehen nur zwischen den zusammengehörigen Summations- und Differenzlinien, auf die wir hier kurz eingehen wollen. Für dieselben gilt nach (276) die Gleichung:

$$\frac{i_{r-s}}{i_{r+s}} = \frac{(\lambda_r - \lambda_s)^2 [\lambda_r^2 \lambda_s^2 - l^2 (\lambda_r + \lambda_s)^2]^2}{(\lambda_r + \lambda_s)^2 [\lambda_r^2 \lambda_s^2 - l^2 (\lambda_r - \lambda_s)^2]^2} \quad (278)$$

wo in der That die eigene Wellenlänge, die wir kurz mit λ_- und λ_+ bezeichnen wollen, eingeführt werden kann. Man erhält in dieser Weise

$$\frac{i_-}{i_+} = \frac{\lambda_-^2}{\lambda_+^2} \left(\frac{\lambda_+^2 - l^2}{\lambda_-^2 - l^2} \right)^2, \quad \frac{\lambda_-}{\lambda_+} = \frac{\lambda_r + \lambda_s}{\lambda_r - \lambda_s} \quad (279)$$

und kann die gefundene Beziehung dahin aussprechen, daß man durch zwei konjugierte sekundäre Linien — so kann man mit Recht zwei von denselben Elementen zusammengesetzte Differenz- und Summationslinien nennen — stets eine Art von kontinuierlichem Spektrum legen kann, das wir kurz mit dem Namen eines quasikontinuierlichen bezeichnen wollen. Da der Parameter l für alle Linien konstant ist, so kann man auch sagen:

Je zwei konjugierte Sekundärlinien liegen in einem und demselben quasikontinuierlichen Spektrum

$$I = I_0 \frac{\lambda^2}{\lambda_0^2} \left(\frac{\lambda_0^2 - l^2}{\lambda^2 - l^2} \right)^2 \quad (280)$$

dessen Intensität an den entsprechenden Punkten für alle Temperaturen der Intensität der beiden Linien proportional ist. Der Proportionalitätsfaktor kann jedoch von einem zum andern konjugierten Paar verschieden sein.

Da $\lambda_- > \lambda_+$, d. h. die Wellenlänge der Differenzlinie stets größer ist, als die der konjugierten Summationslinie, so folgt nach (279) dieselbe Ungleichung auch für die Intensitäten. Und da l als Eigenschwingung des Äthers von der Temperatur entweder gar nicht, oder nur sehr unbedeutend abhängt, so folgt dasselbe für das Intensitätsverhältnis zweier konjugierter Linien. Es besteht weiter zwischen denselben ein

eigentümliches Reziprozitätsgesetz, denn da die Intensität einer Sekundarlame bei endlichen Temperaturen nicht unendlich groß werden kann, so muß die Summationslame verschwinden, wenn die konjugierte Differenzlame mit der Wellenlänge der eigentümlichen Atherschwingung zusammenfällt, und ebenso die Differenzlame, wenn die Ather- und Summationsschwingung identisch werden.

b) Da wir es hier zuerst mit einem Spektrum zu thun haben, welches analytisch Ähnlichkeit mit der bisher zu Grunde gelegten Spektralgleichung besitzt, so wird vielleicht von einigem Interesse sein, dieses Spektrum als kontinuierlich aufzufassen, näher zu untersuchen.

Dasselbe ist — wie das kontinuierliche Spektrum — eine überall positive und eindeutige Funktion der Wellenlänge, die in den Punkten $\lambda = 0$ und $\lambda = \infty$ zugleich mit ihrem ersten Differentialquotienten Null wird. Ein eigentliches Maximum besitzt die Funktion für reelle λ nicht, wird dagegen in dem Punkte $\lambda = l$ unendlich. Dieses Unendlichwerden ist, insofern l als von der Temperatur nahezu unabhängig zu betrachten ist, an keine von der Temperatur abhängige Bedingung gebunden. Zu beiden Seiten des Unendlichkeitspunktes der Intensität gibt es stets zwei Wellenlängen λ_1 und λ_2 , welche dieselbe Intensität besitzen. Es besteht für sie die Beziehung

$$\lambda_1 \lambda_2 = l^2 \quad (281)$$

Die Wellenlängen gleicher Intensität liegen also in diesem Falle auf einer gleichseitigen Hyperbel mit imaginärer Halbachse.

Das allgemeine Integral der Intensität ist von dem des kontinuierlichen Spektrums verschieden, indem es auf Logarithmen führt. Wie man auch aus dem uns bekannten Integrale direkt findet, wenn man $\mu = l\sqrt{1 - \frac{l^2}{\lambda^2}}$ setzt, es lautet

$$\int \frac{\lambda}{(\lambda^2 - l^2)^2} d\lambda = C - \frac{1}{2} \frac{\lambda^2}{\lambda^2 - l^2} + \frac{1}{4l} \log \frac{\lambda - l}{\lambda + l}$$

Entwickelt man daraus die Totalintensität zwischen den Grenzen $\lambda = 0$ und $\lambda = \infty$, was natürlich nur unter Ausschluss des Punktes $\lambda = l$ geschehen kann, so erhält man

$$\begin{aligned} A &= I_0 \frac{(\lambda_0^2 - l^2)^2}{\lambda_0^4} \left\{ \int_0^{\frac{l}{\lambda_0}} \frac{\lambda^2}{(\lambda^2 - l^2)^2} d\lambda + \int_{\frac{l}{\lambda_0} + \eta}^{\infty} \frac{\lambda^2}{(\lambda^2 - l^2)^2} d\lambda \right\} \\ &= I_0 \frac{(\lambda_0^2 - l^2)^2}{\lambda_0^4} \left\{ \frac{1}{4l} \log \frac{\lambda - l}{\lambda + l} \right\}_{\frac{l}{\lambda_0}}^{\frac{l}{\lambda_0} + \eta} + \frac{1}{4l} \left\{ \frac{\lambda - l}{\lambda + l} \right\}_{\frac{l}{\lambda_0} + \eta}^{\infty} \end{aligned}$$

woraus man leicht ersieht, daß der Hauptwert des Integrals $A \sim \frac{1}{\lambda_0^2}$ bleibt. In einem quasikontinuierlichen Spektrum kann daher von einer Totalintensität gar nicht gesprochen werden. Aus alledem folgt, daß ein solches Spektrum als ein kontinuierliches physikalisch gar nicht bestehen kann.

c) Auch die Breite der sekundären Lamen kann unschwer aufgeschrieben werden. Wir dürfen nämlich ohne Zweifel annehmen, daß die sekundäre Erregung des Athers sich auf keinen größeren Unterschied in den Wellenlängen erstreckt, als welcher durch die Breite der charakteristischen Lamen gegeben ist. Wäre dem aber auch strenggenommen nicht so, so müßte die eigentümliche Erbreiterung der Sekundarlame doch mit einer

so geringen Intensität in Verbindung gesetzt werden, daß sie als unbeträchtlich zu vernachlässigen wäre. Wir sind also berechtigt, die Breite der Sekundärlinien als Differentiale der charakteristischen Breiten zu betrachten.

Aus der Gleichung der Wellenlängen λ_{r+s} , die nach λ_r und λ_s differenziert werden muß, ergibt sich:

$$d\lambda_{r+s} = d\lambda_r \left[\frac{\lambda_s}{\lambda_r \pm \lambda_s} \mp \frac{\lambda_r \lambda_s}{(\lambda_r \pm \lambda_s)^2} \right] + d\lambda_s \left[\frac{\lambda_r}{\lambda_r \pm \lambda_s} \mp \frac{\lambda_r \lambda_s}{(\lambda_r \pm \lambda_s)^2} \right] \dots \quad (282a)$$

worin $d\lambda_r$ und $d\lambda_s$ als die halben Breiten der charakteristischen Linien zu betrachten sind. Daraus ergibt sich gesondert für Summations- und Differenzlinien:

$$\varepsilon_{r+s} = \frac{1}{(\lambda_r + \lambda_s)^2} [\lambda_s^2 \varepsilon_r + \lambda_r^2 \varepsilon_s] \dots \dots \dots (282b)$$

$$\varepsilon_{r-s} = \frac{1}{(\lambda_r - \lambda_s)^2} [(2\lambda_r \lambda_s - \lambda_s^2) \varepsilon_r + \lambda_r^2 \varepsilon_s] \dots \dots \dots (282c)$$

Die Breite der Summationslinie ist also stets kleiner als die Breite jeder ihr entsprechenden charakteristischen Linie. Dagegen ist die Breite der Differenzlinie nur dann kleiner als die brechbarere ihrer Erzeugenden, wenn die beiden charakteristischen Linien nicht innerhalb einer Schwingungsoktave $\left(\lambda_s > \frac{\lambda_r}{\sqrt{2}}\right)$ stehen, und kleiner als die weniger brechbare, wenn sie nicht innerhalb einer Septe (1.7071) stehen.

22. Zusammenfassung des kontinuierlichen und diskontinuierlichen Spektrums.

a) Bei manchen Untersuchungen wird es störend sein, die Wellenlängen der diskontinuierlichen Spektra als springende Veränderliche betrachten zu müssen. Man kann sie aber leicht zu stetigen Variablen machen, wenn man die Intensitäten mit einem Faktor multipliziert, der innerhalb der Breite der Linie den konstanten Wert 1, außerhalb derselben aber den Wert Null annimmt. Ein solcher Diskontinuitätsfaktor, der gerade unseren Zwecken entspricht, ist der folgende Ausdruck:

$$\frac{2}{\pi} \int_0^\infty \cos xu \, du \int_a^b \cos ut \, dt$$

der 1 wird, wenn $a < x < b$ ist, 0 ist, wenn $a > x > b$ wird, und $\frac{1}{2}$, wenn $x = a$, $x = b$ wird.

Setzen wir also:

$$x = \lambda, \quad a = \lambda_r - \varepsilon_r, \quad b = \lambda_r + \varepsilon_r$$

so wird der Diskontinuitätsfaktor:

$$\frac{4}{\pi} \int_0^\infty \frac{\cos \lambda u}{u} \sin \varepsilon_r u \cos \lambda_r u \, du \dots \dots \dots (283)$$

wo nun λ die laufende Wellenlänge bezeichnet. In dieser Form — und das ist eben der Zweck der Einführung eines stetig veränderlichen Elementes — läßt sich das diskontinuierliche Spektrum mit dem kontinuierlichen vereinen. Bezieht man die Intensitäten auf die Totalintensität des vollständigen Gasspektrums, und setzt Kürze halber:

$$\frac{3k-3}{2} = \mathfrak{f}, \quad \frac{5-3k}{2} = 1 - \mathfrak{f} \dots \dots \dots (284)$$

so ist:

$$L = \frac{4}{\pi} \mu A \frac{\lambda^2}{(\lambda^2 + \mu^2)^2} \left[1 - f + \frac{4}{\pi} f \int_0^\infty \frac{\cos \lambda u}{u} \sin \varepsilon, u \cos \lambda, u \, du \right] \quad (285)$$

Hier ist nun λ eine durchaus stetige Variable, und f für vollständige Gase eine absolute Konstante. Ihre eigentlichste Bedeutung würde die vorliegende Gleichung gewinnen, wenn man statt λ , eine Funktion einer Variablen einführen konnte, welche die einzelnen Wellenlangenwerte der auftretenden Linien gäbe, d. h. wenn man die diskontinuierlichen Wellenlangen selbst in Form eines analytischen Ausdruckes darstellen könnte. Wir werden später noch auf diese Frage zurückkommen.

Die zusammenfassende Gleichung der kontinuierlichen und diskontinuierlichen Spektren ist noch einer Verallgemeinerung fähig, die uns von der Betrachtung des Aggregatzustandes bei der Spektralanalyse überhaupt unabhängig macht. Analytisch werden also dann die Spektren der festen und gasförmigen Körper ganz identisch.

Betrachtet man nämlich das Verhältnis von molekularer und Atomenergie, welches bei absoluten Gasen genau konstant ist, allgemein als Funktion des Aggregatzustandes und zwar — wie es die Erscheinungen der Dissoziation, der Schmelzung, des Siedens zeigen, in denen nicht die ganze Masse des Körpers gleichzeitig teilnimmt — als stetige Funktion des Aggregatzustandes, so ist das aufgeschriebene f allgemein eine vom Zustande des emittierenden Körpers abhängige Funktion, und die aufgeschriebene Gleichung überhaupt das Spektrum irgend eines festen, flüssigen oder gasförmigen Körpers. Allgemein besagt die Gleichung, daß jedem Körper ein superponiertes kontinuierliches und Linienspektrum zukomme, die nach Maßgabe des Verhältnisses von Atom- und Molekularenergie wirksam sind. Statt also Erbium und Didym γ B als Ausnahmen von dem Kirchhoffschen Gesetze zu betrachten, finden wir darin nur einen spezifisch großen Wert des Koeffizienten des diskontinuierlichen Spektrums, und einen Beweis für die Zulassung unserer Anschauung.

Man kann aber auch die Funktion f ganz allgemein, und ohne neue Hypothese bestimmen. Unsere dritte Parametergleichung besagt nämlich, daß die totale innere Energie eines Körpers gegeben ist, durch

$$U = KA + \frac{k}{\mu} \quad (286)$$

wo K wahrscheinlich eine absolute, k aber eine von stofflichen Beschaffenheiten abhängige Konstante bedeutet. Wir teilen nun diese Energie in die zwei Teile M und A , die bezüglich der vollen Molekül- und Atomenergie entsprechen. Die Molekülenergie ist über durch die vierte Parametergleichung gegeben, denn es war ganz allgemein

$$M = pv = \frac{R}{\mu} \quad (287)$$

die geleistete äußere Arbeit, in dem Falle, daß die Atome innerhalb der Moleküle keine Arbeit verrichten. R ist eine, der Dichte des Stoffes verkehrt proportionale Konstante. Daraus folgt also

$$\frac{M}{U} = \frac{R}{KA\mu + k}, \quad \frac{A}{U} = \frac{KA\mu + k - R}{KA\mu + k} \quad (288)$$

b) Will man die Konstanten eliminieren, und statt derselben bloß Größen haben, welche den Zustand des emittierenden Körpers charakterisieren, während dessen stoffliche Beschaffenheit nur in den unmittelbar zugänglichen Spektralelementen ausgesprochen gewünscht werden, so sei p der Druck, v das Volumen des Körpers, Θ seine

absolute Temperatur und Q die gesamte ihm innewohnende Wärme, dann ist nach unseren Parametergleichungen:

$$\left. \begin{aligned} k &= A \frac{Q}{\Theta} (\mu \Theta) - \frac{K}{D} (\mu \Theta)^4 \\ R &= \mu \int_0^r p \, dv \end{aligned} \right\} \dots \dots \dots (289)$$

die allgemeinste Spektralgleichung die folgende:

$$L = \frac{4}{\pi} \mu A \frac{\lambda^2}{(\lambda^2 + \mu^2)^2} \left[1 - \frac{\int_0^v p \, dv}{AQ} \left(1 - \frac{4}{\pi} \int_0^\infty \frac{\cos \lambda u}{u} \sin \varepsilon_r u \cos \lambda_r u \, du \right) \right] \quad (290)$$

Die Gleichung enthält allgemein die zwei Elemente des Spektrums und drei Zustandsvariablen. Die letzteren allerdings in einer nicht trennbaren Weise, doch kann die Einzelberechnung mit Hilfe der Parametergleichungen vorgenommen werden.

Ganz analog wird die Gleichung, welche die vereinte allgemeine und elective Absorption ausdrückt, lauten:

$$A = \frac{\mu^4}{m^4} \left(\frac{\lambda^2 + m^2}{\lambda^2 + \mu^2} \right)^2 \left[1 - \frac{\int_0^v p \, dv}{AQ} \left(1 - \frac{4}{\pi} \int_0^\infty \frac{\cos \lambda u}{u} \sin \varepsilon_r u \cos \lambda_r u \, du \right) \right] \quad (291)$$

Die Gleichungen können, was wohl kaum besonders erwähnt zu werden braucht, auch unmittelbar für den weniger einfachen Fall einer von der Einheit verschiedenen Stoffmenge aufgeschrieben werden. Man braucht nur an Stelle von A zu setzen $Af(q)$ und die Intensität noch mit dem Faktor

$$\frac{1 - \left[1 - \frac{\mu^4}{m^4} \left(\frac{\lambda^2 + m^2}{\lambda^2 + \mu^2} \right) \right]^q}{1 - \frac{\mu^4}{m^4} \left(\frac{\lambda^2 + m^2}{\lambda^2 + \mu^2} \right)^2}$$

zu multiplizieren.

Für manche, besonders analytische Zwecke mag es angezeigt sein, die Intensität der einzelnen Wellenlängen eines Spektrums als bestimmtes Integral zu kennen. Man hat zu diesem Zwecke für das kontinuierliche Spektrum:

$$L = \frac{4}{\pi} \mu A \int_0^\infty \int_0^\infty e^{-\lambda(x+y)} \cos \mu x \cos \mu y \, dx \, dy \quad (292a)$$

und für das diskontinuierliche

$$L = \left(\frac{4}{\pi} \right)^2 \mu^2 \int_0^\infty \int_0^\infty \int_0^\infty \frac{e^{-\lambda(x+y)}}{z} \cos \mu x \cos \mu y \cos \lambda z \sin \varepsilon_r z \cos \lambda_r z \, dx \, dy \, dz \quad (292b)$$

Es hat sich uns jedoch noch keine Gelegenheit geboten, diese Resultate zu verwerten.

23. Die Lockyersche Spektralmethode.

Das Wesentlichste über diese Methode, die ihre volle Berechtigung erst in der Theorie der Gasspektren finden kann, wurde schon bei den kontinuierlichen Spektren erwähnt, so daß wir hier sogleich auf den theoretischen Teil der Frage übergehen

können Ihre eminente Wichtigkeit dürfte sie dem Umstande verdanken, daß sie die Intensitätsmessungen entbehrlich macht, und diese durch Längenmessungen ersetzt ist man also im Stande, eine Licht oder Wärmequelle herzustellen die in ihrer Temperatur von Punkt zu Punkt nur langsam aber stetig sich verändert so bietet die Methode weitaus größere Genauigkeit als photometrische Methoden irgend einer Art

Zu bemerken ist hier noch daß wir der Einfachheit halber stets ein kontinuierlich gedachtes Gasspektrum voraussetzen Es wird dies zu keinerlei Irrtümern Anlaß geben

a) Wir schreiben also

$$L = \frac{1}{\pi D} \mu^4 O^4 \frac{\lambda}{(\lambda^2 + \mu)^2} \quad (293)$$

indem wir vorerst Einheit der Stoffmenge in der Gesichtslinie voraussetzen, und definieren

$$c_1 = \frac{2}{\sqrt{\pi} \epsilon D} \quad (294)$$

als absolute Konstante, wenn ϵ die minimale und konstante Intensität bedeutet, welche den Beginn der Emission charakterisiert Die weiter μO für alle vollkommenen Gase konstant ist, so schreiben wir

$$\mu^2 O^2 c_1 = 1 \quad (295)$$

wobei c nach einer früheren Entwicklung

$$c_2 = \left(\frac{h}{AD c_1} \right)^{\frac{1}{3}} \quad (296)$$

der $\frac{1}{3}$ Potenz der spezifischen Wärme bei konstantem Volumen umgekehrt proportional ist

Setzt man nun an Stelle von L die Intensität ϵ , bei welcher der Strahl gerade verschwindet, und bezeichnet die Länge der Linie mit O^{-2} so kommt

$$O^{-2} = c_1 \lambda - c_2 \lambda^2 \quad (297a)$$

In dieser einfachen Gleichung liegt eine überraschende Menge von Thatsachen

Legen wir durch den der Temperatur O entsprechenden Punkt des Spektrums ein der Längsrichtung desselben paralleles Band von der Breite dO , wo dO nur in Bezug auf die Temperatur, nicht die absolute Breite des Bandes unendlich klein zu sein braucht Ändert sich z. B. die Temperatur mit der Höhe des Spektrums sehr langsam, so kann der erwähnte Streifen die volle Höhe des Gesichtsfeldes erfüllen In diesen Streifen werden nun alle Linien hineingezogen, deren Länge größer ist als O^{-2} , oder diese Größe noch erreichen Die Zahl der Linien, welche dieser Ungleichung genügen, ist die Zahl der Linien, die in dem Spektrum des betreffenden Stoffes bei der Temperatur O überhaupt sichtbar sind Schreibt man

$$z = c_1 \lambda - c_2 \lambda^2 - O^{-2} \quad (297b)$$

so ist eine Linie sichtbar oder nicht sichtbar, je nachdem für ihre Wellenlänge λ und die herrschende Temperatur O , z positiv oder negativ ist Man kann daher die Zahl der Linien, ist nur die absolute Zahl n derselben bekannt, durch ein bestimmtes Integral ausdrücken

Bekanntlich ist

$$\frac{2}{\pi} \int_0^{\infty} \frac{\sin \alpha y}{y} dy = 1, 0, -1$$

je nachdem

$$\alpha > 0, \quad \alpha = 0, \quad \alpha < 0$$

ist Es wird daher das Integral

$$\frac{1}{2} + \frac{1}{\pi} \int_0^{\infty} \frac{\sin ay}{y} dy \quad (298)$$

unter denselben Bedingungen resp. $\frac{1}{2}$, $\frac{1}{2}$ und 0. Die Zahl n der bei der Temperatur Θ sichtbaren Linien ist also:

$$v = \frac{1}{2}n + \frac{1}{\pi} \sum_{r=1}^n \int_0^{\infty} \sin(c_1 \lambda_r - c_2 \lambda_r^2 - \Theta^{-2}) y \cdot \frac{dy}{y} \quad (299)$$

Dafs die Hälfte der den Streifen von unten berührenden Linien auch als sichtbar mitgezählt ist, ist hier von keinem Belange. Will man darüber aber ganz klar sein, so braucht man nur die Rechnung zu wiederholen, nachdem man den Streifen wieder um eine unendlich kleine Strecke verschoben hat.

Untersuchen wir nun die Längenkurve der Linien (unter Voraussetzung stetig variabler Wellenlängen).

Sie beginnt bei $\lambda = 0$ mit dem Werte $\Theta^{-2} = 0$, erreicht in dem Punkte

$$\lambda_0 = \frac{c_1}{2c_2}, \quad \Theta_0^{-2} = \frac{c_1^2}{4c_2} \quad (300)$$

ein Maximum von der angegebenen Gröfse, und verschwindet wieder im Punkte $\lambda = \frac{c_1}{c_2}$.

Was die Sichtbarkeit der Linien bei gegebenen Temperaturen anbelangt, so finden wir aus (297b): z beginnt bei dem Werte $\lambda = 0$ mit $-\Theta^{-2}$ und bleibt negativ bis zur Wellenlänge:

$$\lambda_1 = \frac{c_1}{2c_2} - \sqrt{\frac{c_1^2}{4c_2^2} - \frac{\Theta^{-2}}{c_2}} \quad . . . (301)$$

tritt dort ins Positive über, durchwandert das angegebene Maximum, um bei

$$\lambda_2 = \frac{c_1}{2c_2} + \sqrt{\frac{c_1^2}{4c_2^2} - \frac{\Theta^{-2}}{c_2}} \quad . . . (302)$$

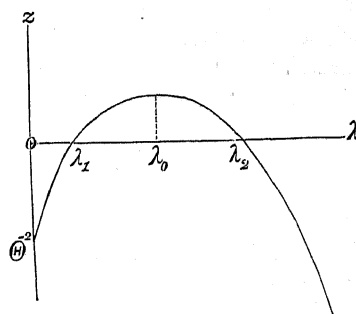
wieder negativ zu werden und im Punkte $\lambda = \infty$ den Wert $-\infty$ anzunehmen. Das Gebiet, innerhalb dessen allein sichtbare Linien vorkommen, ist zwischen λ_1 und λ_2 gelegen, und seine Ausdehnung hängt grösstenteils von der Temperatur allein ab. Vergrößert sich diese, so geschieht dasselbe mit dem linienreichen Raum, indem λ_1 gegen das Ende der kurzen, λ_2 gegen das der langen Wellen anrückt. Bemerkenswert ist, dafs sich der Raum der sichtbaren Linien (nicht aber die Intensität derselben) nach beiden Seiten symmetrisch verändert, während das Maximum der Lage und Gröfse nach unverändert bleibt. Wird die Temperatur kleiner als

$$\Theta = \frac{2\sqrt{c_2}}{c_1} \quad (303)$$

so hat die Kurve der z gar keinen positiven Zweig mehr, alle Linien verschwinden. Die zuletzt übrig bleibende Linie ist aber gerade die längste — so dafs man sagen kann:

Ein jedes Gasspektrum besitzt in der Nähe der Linie $\lambda = \frac{c_1}{2c_2}$ eine und nur eine längste Linie, auf welche sich das Spektrum bei abnehmender Temperatur und konstanter Dichte endlich reduziert. Zöllner findet denselben Satz für Druckveränderungen des Spektrums, und Frankland und Lockyer ist es thatsächlich gelungen, das Spektrum

Fig. 20.



von Hydrogen und Nitrogen auf eine Linie zu reduzieren. Die Lage derselben hängt nur von der Beschaffenheit des Gases ab.

b) Viel verwickelter werden die Verhältnisse, wenn die emittierende Stoffmenge eine andere als die Einheit ist. Zunächst ändert sich der analytische Ausdruck des Draperschen Gesetzes selbst. Denn bezeichnet λ die Grenzwellenlänge des Spektrums auf der Seite des Violett, so hatten wir

$$\lambda = \frac{1}{4} \frac{\mu^3}{\mathcal{A}} \pi \epsilon + \frac{1}{2} \frac{\mu^4}{\mathcal{A}} \pi \epsilon \quad (304)$$

Ist nun aber die Stoffmenge größer als Eins, so wird auch \mathcal{A} die Lichtintensität größer, da sie sich ja für wachsende Stoffmenge der Intensität eines gleich temperierten schwarzen Körpers nähern soll, und mithin wird die unendlich kleine, aber sonst konstante Intensität ϵ schon bei einer kleinen Wellenlänge eintreten. Wir haben diese Wellenlänge aus der Gleichung

$$\epsilon = \frac{4}{\pi} \mu \mathcal{A} \frac{\lambda}{(\lambda^2 + m^2)^2} \left\{ 1 - \left| 1 - \frac{\mu^4}{m^4} \left(\frac{\lambda^2 + m^2}{\lambda^2 + \mu^2} \right) \right|^q \right\} \quad (305a)$$

oder der ihr gleichbedeutenden

$$\begin{aligned} \pi \mu m^{4q} (\lambda^2 + m^2)^2 (\lambda^2 + \mu^2)^{2q} \\ = 4 \mu m^{4q} \mathcal{A} \lambda^2 (\lambda^2 + \mu^2)^{2q} - 4 \mu \mathcal{A} \lambda^2 [m^4 (\lambda^2 + \mu^2) - \mu^4 (\lambda^2 + m^2)]^q \end{aligned} \quad (305b)$$

zu berechnen. Es darf jedoch stets vorausgesetzt werden, daß ϵ so klein ist, daß höhere als die erste Potenz durchaus unmerklich sind. Wollte man aber dieses Problem nach der Methode der Umkehrung der Funktionen behandeln, so gelangte man zu ganz unabsehbaren Resultaten. Wir wollen daher annehmen, daß, da λ schon an und für sich sehr klein ist, so daß bei dem in diesem Falle schon der Einheit nahe Absorptionskoeffizient eine beliebige Potenz desselben ebenfalls nahe gleich Eins bleibt, die hinzutretende Stoffmenge einfach so berücksichtigt werden kann, daß in der Gleichung

$$\epsilon = \frac{4}{\pi D} \mu^4 O^4 \frac{\lambda}{(\lambda^2 + \mu^2)^2} \frac{1 - (1 - \mathcal{A})^q}{\mathcal{A}}$$

an Stelle der Wellenlänge, die in \mathcal{A} enthalten ist, $\lambda^2 = \frac{1}{4} \frac{\mu^3}{\mathcal{A}} \pi \epsilon$ oder auch $\lambda^2 = \frac{m^3}{H} \pi \epsilon$ gesetzt wird. Das Absorptionsvermögen wird dann

$$\mathcal{A} = \frac{\mu^4}{m^4} \left(\frac{\lambda^2 + m^2}{\lambda^2 + \mu^2} \right)^2 \left(\frac{1 + \frac{1}{4} \pi \epsilon \frac{m}{H}}{1 + \frac{1}{4} \pi \epsilon \frac{\mu}{\mathcal{A}}} \right)^2 = 1 - \frac{1}{4} \pi \epsilon \left(\frac{\mu}{\mathcal{A}} - \frac{m}{H} \right) \quad (306)$$

und damit erhält man als Ausdruck des Draperschen Gesetzes

$$\lambda^2 = \epsilon \frac{\pi}{4} \frac{\mu^3}{\mathcal{A}} \frac{1 - \frac{1}{4} \pi \epsilon \left(\frac{\mu}{\mathcal{A}} - \frac{m}{H} \right)}{1 - \left[\frac{1}{4} \pi \epsilon \left(\frac{\mu}{\mathcal{A}} - \frac{m}{H} \right) \right]^q}$$

oder in der üblichen Form

$$\frac{\mu^3}{\mathcal{A}} O^4 \frac{1 - \frac{\pi \epsilon}{2} \left(\frac{\mu}{\mathcal{A}} - \frac{m}{H} \right)}{1 - \left[\frac{\pi \epsilon}{2} \left(\frac{\mu}{\mathcal{A}} - \frac{m}{H} \right) \right]^q} = D \quad (307)$$

die für $q=1$ in die schon bekannte Formel übergeht

Die Längengleichung der Linie wird nun:

$$\Theta_q^{-2} = c_1 \left\{ \frac{1 - \frac{\pi\mu}{2} \left(\frac{\mu}{\mathcal{A}} - \frac{m}{H} \right)}{1 - \left[\frac{\pi\mu}{2} \left(\frac{\mu}{\mathcal{A}} - \frac{m}{H} \right) \right]^q} \right\}^{\frac{1}{2}} \cdot \left\{ \frac{1 - \left[1 - \frac{\mu^4}{m^4} \left(\frac{\lambda^2 + m^2}{\lambda^2 + \mu^2} \right)^2 \right]^q}{\frac{\mu^4}{m^4} \left(\frac{\lambda^2 + m^2}{\lambda^2 + \mu^2} \right)^2} \right\}^{\frac{1}{2}} \cdot \lambda - c_2 \lambda^2 \quad (308)$$

wo c_1 die frühere Bedeutung hat, und λ die Wellenlänge der Linie ist. Hier läßt sich eine Reihenentwicklung nach steigenden Potenzen von q leicht vornehmen. Wir führen sie für den Fall durch, daß die q Potenz des Nenners außer Acht gelassen werden kann. Es ist:

$$\sqrt{1 - (1-A)^q} = 1 - \sum_1^{\infty} \frac{1.3.5 \dots (2n-3)}{2^n n!} (1-A)^{nq}$$

und der nach q genommene Differentialquotient:

$$\frac{d^q \sqrt{1 - (1-A)^q}}{dq^q} = - \sum_1^{\infty} \frac{1.3.5 \dots (2n-3)}{2^n n!} n^q (\log(1-A))^q (1-A)^{nq}$$

Entwickelt man nach einer Mac-Laurinschen Reihe um den Punkt $q=1$, so kommt:

$$\begin{aligned} \Theta_q^{-2} = \Theta_1^{-2} - c_1 \frac{m^2}{\mu^2} \left(\frac{\lambda^2 + \mu^2}{\lambda^2 + m^2} \right) & \left\{ \frac{1 - \frac{\pi\mu}{2} \left(\frac{\mu}{\mathcal{A}} - \frac{m}{H} \right)}{1 - \left[\frac{\pi\mu}{2} \left(\frac{\mu}{\mathcal{A}} - \frac{m}{H} \right) \right]^q} \right\}^{\frac{1}{2}} \\ & \left[\frac{(q-1)}{1!} \sum_1^{\infty} \frac{1.3 \dots (2n-3)}{2^n \cdot n!} n \lg(1-A) \cdot (1-A)^n \right. \\ & \left. + \frac{(q-1)^2}{2!} \sum_1^{\infty} \frac{1.3 \dots (2n-3)}{2^n n!} n^2 (\log(1-A))^2 (1-A)^n + \dots \right] \end{aligned}$$

oder endlich

$$\begin{aligned} \Theta_q^{-2} = c_1 \lambda - c_2 \lambda^2 - \frac{m^2}{\mu^2} \left(\frac{\lambda^2 + m^2}{\lambda^2 + \mu^2} \right) & \left\{ \frac{1 - \frac{\pi\mu}{2} \left(\frac{\mu}{\mathcal{A}} - \frac{m}{H} \right)}{1 - \left[\frac{\pi\mu}{2} \left(\frac{\mu}{\mathcal{A}} - \frac{m}{H} \right) \right]^q} \right\}^{\frac{1}{2}} \\ \sum_1^{\infty} \frac{(q-1)^r}{r!} \left\{ \log \left[1 - \frac{\mu^4}{m^4} \left(\frac{\lambda^2 + m^2}{\lambda^2 + \mu^2} \right)^2 \right] \right\}^r & \sum_1^{\infty} \frac{1.3 \dots (2n-3)}{2^n n!} n^r \left[1 - \frac{\mu^4}{m^4} \left(\frac{\lambda^2 + m^2}{\lambda^2 + \mu^2} \right)^2 \right]^n \quad (309) \end{aligned}$$

Statt des hier benutzten Absorptionskoeffizienten kann man natürlich auch jenen einführen, der sich auf das vorkommende μ bei einheitlicher Stoffmenge bezieht. Man hat nämlich:

$$\mu^2 = \frac{c_1}{c_2} \lambda - \lambda^2 \quad (310)$$

zu setzen, und damit wird:

$$\frac{\mu^4}{m^4} \left(\frac{\lambda^2 + m^2}{\lambda^2 + \mu^2} \right)^2 = \frac{(c_1 - c_2 \lambda)^2 (\lambda^2 + m^2)^2}{c_1^2 m^4} \quad (311)$$

Obwohl diese Resultate verhältnismäßig einfach sind, lassen sie sich doch schwer überblicken, und es wird daher nicht überflüssig sein, dieselben für den leichteren Fall eines unendlich geringen Absorptionsvermögens aufzuschreiben. Dieses trifft allgemein bei Gasen zu, und zwar umsomehr, je tiefer ihre Temperatur ist. Dann können wir, da der erste Faktor von c_1 in (308) sich unendlich der Einheit nähert, kurz schreiben:

$$\Theta^{-2} = c_1 \sqrt{q} \cdot \lambda - c_2 \lambda^2$$

und folgendermaßen in Worten aussprechen:

Mit Vergrößerung der Stoffmenge des emittierenden Körpers verlängern sich seine Linien, der Raum innerhalb welcher diese sichtbar sind, und deshalb auch die Zahl derselben. Die Temperatur innerhalb welcher die letzte Linie verschwindet tritt um so eher ein je größer die Stoffmenge ist. Diese bestimmt auch die jeweilige längste Linie des Spektrums je größer der Druck oder die Dichte des Gases ist, eine desto brechbarere Linie wird die Rolle der längsten übernehmen. Ist endlich die Stoffmenge kleiner als

$$q = \frac{4c}{c_1^2 O} \quad (312)$$

so tritt bei der Temperatur O keine einzige Linie mehr auf. Diese Grenze der Stoffmenge ist um so eher erreicht, je höher die Temperatur des Gases ist.

Alle diese Sätze sind von der Erfahrung bestätigt, teils durch unmittelbare angestellte Beobachtungen, teils aus Abstraktionen, die nun als Regeln der praktischen Spektralanalyse bekannt sind. Bunsens¹ Satz: Diejenigen Stoffe, deren Spektra schon bei niederen Temperaturen zum Vorschein kommen, werden immer am zweckmäßigsten in der Gasflamme und nicht im Funken beobachtet, findet in unsern letzten Folgerungen seinen theoretischen Grund. Auch Lockyers Beobachtungen stimmen ausnahmslos mit unseren Folgerungen überein. Die letzte Gleichung kann als analytischer Ausdruck der Empfindlichkeit der Spektralanalyse angesehen werden, über welche zahlreiche Beobachtungen vorliegen.

Wir haben nun gesehen, daß es im allgemeinen auf zwei Arten möglich ist, ein Spektrum zu vereinfachen durch Verminderung der Stoffmenge und durch Erniedrigung der Temperatur. Die einfachen Spektra der Kometen, Nebelflecke, der äußersten Sonnenhüllen, des Nord- und Zodiakallichtes finden gewiß hierin ihre Erklärung.

24 Lange der sekundären Linien

In diesem Abschnitte wollen wir unter diesem Namen nicht nur jene Linien begreifen, welche durch Kombinationsschwingungen der charakteristischen Linien entstehen, sondern auch jene, die ihr Auftreten der Beimengung geringen anderer Stoffmengen, als die der Untersuchung vorliegenden verdanken.

Schreibt man die Intensität der Kombinationslinie in der Form

$$i = C L_1 L_2 \quad (313)$$

wo mit C der aus (276) entnommene und von der Temperatur nahezu unabhängige Faktor bezeichnet ist, so stellt sich die Langengleichung der sekundären Linien in der Form dar

$$O^{-4} + c O^{-2}(\lambda_1^2 + \lambda_2^2) = C c_1 \sqrt{\lambda_1 \lambda_2} - c_2 \lambda_1^2 \lambda_2 \quad (314)$$

welche, obzwar der Gleichung für die Hauptlinien ganz analog, sich doch schwer mit dieser vergleichen läßt. Das bemerkenswerte ist, daß rechterseits der sehr kleine Faktor $\sqrt{\lambda}$ vorkommt, woraus man schon schließen muß, daß O^{-} selbst klein sein muß. Nehmen wir den einfachen Fall, daß die sekundäre Linie eine Oktave von λ betrage, dann wird

$$O^{-2} = \sqrt[4]{\lambda} \sqrt{C} c_1 \lambda - c_2 \lambda \quad (315)$$

Da nun C eine endliche Zahl ist, so ist das erste Glied rechter Hand immer sehr klein,

¹ Pogg. Ann. CLV 367

mithin auch Θ^{-2} selbst. Wäre $\lambda = \frac{c_1}{2c_2}$ also gerade der günstigste Fall, so ist $2\sqrt{C} - 1$ das Verhältnis der Längen der sekundären zur primären Linie.

Übersichtlicher gestaltet sich die Sache, wenn man die Intensität i einer Linie, die sich auf die Temperatur Θ beziehen mag, auf die Intensität i_0 derselben Linie bei der Temperatur Θ_0 bezieht. Man erhält dann:

$$\frac{i}{i_0} = \frac{\mu^8 \Theta^8}{\mu_0^8 \Theta_0^8} \frac{(\lambda_r^2 + \mu_0^2)^2 (\lambda_s^2 + \mu_0^2)^2}{(\lambda_r^2 + \mu^2)^2 (\lambda_s^2 + \mu^2)^2} \quad (316)$$

Hier substituieren wir nun dasjenige μ , welches die charakteristische Linie der λ_r gerade auf die Intensität i herabdrückt. d. h.

$$\mu = \frac{c_1}{c_2} \lambda_r - \lambda_r^2$$

und suchen die entsprechende Intensität i_1 der sekundären Linie. Mit anderen Worten: wir suchen die Intensität der sekundären Linie in der Höhe, in welcher die charakteristische gerade verschwindet. Man erhält dafür:

$$\sqrt{\frac{i_1}{i_0}} = \frac{(\lambda_r^2 + \mu_0^2)(\lambda_s^2 + \mu_0^2)}{\frac{c_1}{c_2} \lambda_r \left(\frac{c_1}{c_2} \lambda_r + \lambda_s^2 - \lambda_r^2 \right)} \quad (317)$$

während sich dasselbe Verhältnis bei der charakteristischen Linie zu

$$\sqrt{\frac{i}{L_0}} = \frac{\lambda_r^2 + \mu_0^2}{\frac{c_1}{c_2} \lambda_r} \quad (318)$$

ergibt. Vergleichen wir die beiden, so haben wir rechter Hand einen endlichen Ausdruck von 0-ter Ordnung. Früher fanden wir, daß die Intensitäten der sekundären Linien um eine Ordnung kleiner sind als die der primären; dann muß aber auch i um eine Ordnung höher sein als i_1 . Mit Worten: In gleicher Höhe mit einer charakteristischen Linie ist die Intensität einer sekundären um eine volle Größenordnung kleiner. Daraus folgt aber, daß bei gleicher Intensität der beiden (im besonderen bei der Schwellenintensität i) die sekundäre um eine Längenordnung kürzer sein muß.

Auf die Klasse der beigemengten Linien übergehend, machen wir im Vorhinein die in der Natur der Sache gelegene Annahme, daß die Beimengung eine unendlich kleine sei. Entwickelt man dann die Gleichung (308) nach Potenzen von q , wobei bei der ersten stehen geblieben werden kann, so kommt:

$$\Theta^{-2} = -c_1 q \frac{\lg. (1-A)}{A} \lambda - c_2 \lambda^2 \quad (319)$$

wobei das erste Glied, da $1-A$ ein echter Bruch ist, immer positiv ist. Wir haben nun schon vorher gesehen, daß der Einfluß der Stoffmenge ein maximaler wird, wenn A unendlich klein ist. Man hat dann, wie früher:

$$\Theta^{-2} = c_1 q \lambda - c_2 \lambda^2 \quad (320)$$

Da es uns hier nicht auf die Natur des beigemengten Stoffes ankommt, sondern auf die maximale Länge der beigemengten Linien überhaupt, so mußte man natürlich von einem speziellen Absorptionsvermögen unabhängig werden. Daraus folgt sogleich der Satz:

Die Längen der beigemengten Linien verhalten sich zu den charakteristischen nahezu wie die prozentischen Beimengungen selbst.

Da man nicht voraussehen kann, ob das Auge, oder überhaupt irgend ein spektroskopisches Reagens, das für verschiedene Farben bekanntlich ganz verschiedene

Empfindlichkeiten besitzt, eine sekundäre Linie mit einem Blicke erkennt, so erforderte es fast in jedem gegebenen Falle einer besonderen nicht eben einfachen Untersuchung Lockyers Methode dagegen trennt die beigemengten und die Kombinationslinien mit einem Blicke, und thatsächlich hat sie Lockyer zu diesem Zwecke benutzt, indem er von der Voraussetzung ausging, daß die langsten Linien eines Stoffes als geringe Beimengungen eines anderen Stoffes als kurze Linien des neuen Spektrums erscheinen

25 Breitenbestimmung der Linien

Da die Spektrallinien nicht geometrische Linien, sondern ausgedehnte Strahlen sind, deren Breite hauptsächlich von Wellenlänge und Temperatur abhängt, so folgt daß nach der Lockyerschen Methode beobachtet, auch die Breite ein- und derselben Linie in derselben Lichtquelle Veränderungen unterworfen sein muß. In der That finden wir diese Erscheinung überall da, wo wir mit Fernrohr und Spektroskop (Fernrohrbeobachtungen entsprechen ausnahmslos der Lockyerschen Methode) Lichtquellen von nicht gleichmäßiger Temperatur beobachten. Man denke nur an die eigentümliche — konvexlinsendurchschnittartige Form der Kometenlinien.

Wenn sich nun die Breite der Linie ändert, und beispielshalber stets schmaler wird, so wird es einen Punkt geben, wo sie wirklich zur geometrischen Linie wird und verschwindet. Diesem Punkte entspricht ein ganz bestimmtes μ . Da nun eben dieses μ des Verschwindungspunktes auch aus der Intensität der Linie gefolgert werden kann, so haben wir ein Mittel gewonnen, die Konstanten der Breiten Gleichung zu bestimmen. Es ergibt sich für diesen Punkt

$$\mu = \frac{\varepsilon_1 \lambda_1 - \varepsilon_2 \lambda_2^2}{\varepsilon_1 - \varepsilon_2} = \frac{\varepsilon_1}{\varepsilon} \lambda_1 - \lambda_2 \quad (321)$$

was wieder ein Beweis dafür ist, daß die Breite der Linien nicht als selbständiges spektroskopisches Element aufgefaßt werden kann.

26 Spektralverwandtschaften

Insoweit bisher von theoretischer Spektralanalyse gesprochen werden konnte, ging ihr hauptsächliches Streben auf die Darstellung der Wellenlängen hinaus, die in den Spektren verschiedener Stoffe vorkommen. Zumeist war die Grundlage eine akustische Schwingungsanalogie, zum Teil wohl auch nur empirische Formeln, die sogar nicht einmal auf Wellenlängenangaben basierten.

a) Einen der schönsten Erfolge auf diesem Gebiete hat Stoney¹ zu verzeichnen, der die Linien $H\alpha$, β , γ des Wasserstoffs als Oberschwingungen der Welle 13127714 (unserer Einheit) darstellt. Wegen der Vergleichung mit einem späteren Resultate mögen die Daten hier folgen:

Beobachtete Wellenlänge	Berechnete Wellenlänge	als Oberton
0 410237	0 410241	32
0 486211	0 486212	27
0 656393	0 656386	20

¹ Phil. Mag. 1871 April

Wir finden hauptsächlich zwei Gründe, die die Behandlung der Frage nach den Spektralverwandtschaften zu einer sehr schwierigen macht. Erstens ist unsere Kenntnis der qualitativen Eigenschaften der Spektren eine viel beschränktere, als man gewöhnlich anzunehmen geneigt wäre. Aber man vergleiche die existierenden Spektraltafeln, und wolle nur die charakteristischen Linien der Stoffe ohne Lücken aufzuschreiben versuchen. Da ist z. B. Balmers vortreffliche Formel, welche mit erstaunlicher Genauigkeit die Beobachtungen des Wasserstoffspektrums wiedergibt, und welche für jedes Element anzuwenden wäre, wenn man nur die Wellenlängen von drei Strahlen kennt, deren laufende Zahl (natürlich auf irgend einen Ausgangspunkt bezogen) angebar ist. Es genügen also auch drei aufeinander folgende Linien. Man versuche diese einfache Aufgabe zu lösen: kaum ein Elementenspektrum, welches man zu Grunde zu legen wagte. Lockyer scheint diesen Mangel zuerst am tiefsten empfunden zu haben, denn er wiederholte nicht bloß die Beobachtungen der Spektren, er wiederholte sie mit einer neuen dazu ersonnenen Methode.

Die zweite Schwierigkeit ist, daß die gesetzmäßige Bestimmung der ausgestrahlten Wellen eine Erklärung einer Eigenschaft der Materie involviert; schwierige Fragen der Physik. Daher ist auch an eine Analogie von Licht und Ton nicht zu denken, denn letzterer ist ein zufälliger Zustand des Körpers, ersteres (auch in der weiteren Bedeutung der Wärme natürlich) eine notwendige Folge seiner Existenz.

b) Bevor wir auf den Versuch einer mathematischen Behandlung des Gegenstandes, die nur auf den bislang benutzten Entwicklungen, ohne Hinzuziehung neuer beruht, eingehen, teilen wir die Ergebnisse J. Balmers mit, die Prof. E. Hagenbach¹ in ausgedehnter Weise verwertete.

Für die vier Linien des Wasserstoffs stellte Balmer die empirische Formel auf:

$$\lambda = h \frac{m^2}{m^2 - 4} \quad \dots \quad (322)$$

in welcher h eine Konstante, und m die laufende Zahl von $m=3$ angefangen bedeutet. Die Formel wurde bald auf die von Huggins photographierten Hydrospektren der weißen Sterne, auf Photographien der ultravioletten Partien von H. W. Vogel usw. angedeutet. Für die ersten 13 Linien des Wasserstoffs ergibt sich:

Hydrogenlinie	m	λ berechnet	λ nach Cornu.	λ berechnet	λ nach Müller u. Kempf.
α	3	0.656 18	0.656 21	0.656 317	0.656 314
β	4	486 06	486 07	486 161	486 164
γ	5	433 98	433 95	434 072	434 071
δ	6	410 11	410 12	410 198	410 198
ϵ	7	396 95	396 92	397 031	(396 879) für den
ζ	8	388 84	388 81		dunkelsten Teil von H_1 .
η	9	383 48	383 49		H_2 liegt, wie schon H. W.
θ	10	379 73	379 73		Vogel bemerkt hat, vor dem
i	11	377 00	376 99		dunkelsten Teil von H_1 .
κ	12	374 96	375 02		
λ	13	373 38	373 41		
μ	14	372 14	372 11		
ν	15	371 14	371 12		

¹ Verhandlungen der naturforschenden Gesellschaft. Basel. September 1886.

Für die Messungen Cornus ist $h = 0,64542$, für die von Muller und Kempf $h = 0,64620$ angenommen worden. Für andere Elemente scheint sich die Formel ebenfalls zu bewahren, doch ist hierbei noch nichts näheres bekannt geworden. Die Bedeutung der Konstanten h ist hier von der Hand, wie Balmer selbst angiebt, noch dunkel.

e) Um nun die Spektralverwandtschaften theoretisch zu untersuchen gehen wir wieder von dem Gleichungssysteme der Amplituden diskontinuierlicher Spektren aus (23)

$$\left. \begin{aligned} 0 &= -\alpha_1 \sigma_1 + \alpha_2 p_1 + \alpha_3 p_{13} + \dots + \alpha_n p_{1n} + \varepsilon \\ 0 &= \alpha_1 p_1 - \alpha_2 \sigma + \alpha_3 p_3 + \dots + \alpha_n p_n + \varepsilon \\ 0 &= \alpha_1 p_{n1} + \alpha_2 p_{n2} + \alpha_3 p_{n3} + \dots - \alpha_n \sigma_n + \varepsilon \end{aligned} \right\} \quad (32)$$

was umsomehr erlaubt ist, als ja alle Folgerungen aus diesen Gleichungen auch auf anderem Wege ableitbar waren. Wir setzen nun für die Amplitude ihren Wert

$$\alpha_n = C \frac{\lambda_n}{\lambda_n + \mu}, \quad \frac{\varepsilon}{C} = \varepsilon \quad (321)$$

und stellen uns die Aufgabe λ zu berechnen. Ist kurze halbi

$$\frac{\lambda}{\lambda + \mu^2} = x, \quad \lambda = \mu \frac{x}{1-x} \quad (325)$$

gesetzt, so wird

$$\sigma = \frac{q}{x} - q, \quad q = \frac{4\pi c}{\mu^2} \quad (326)$$

wo c wieder die Fortpflanzungsgeschwindigkeit der Strahlung bedeutet. Dadurch wird unser Gleichungssystem zum folgenden

$$\left. \begin{aligned} qx_1 + p_1 x + p_{13} x_3 + \dots + p_{1n} x_n &= q - \varepsilon \\ p_1 x_1 + qx + p_3 x_3 + \dots + p_n x_n &= q - \varepsilon \\ p_{n1} x_1 + p_{n2} x + p_{n3} x_3 + \dots + p_n x_n &= q - \varepsilon \end{aligned} \right\} \quad (327)$$

Ist nun \mathcal{A} die Determinante dieses Systems also

$$\mathcal{A} = \begin{vmatrix} q & p_1 & p_{13} & \dots & p_{1n} \\ p_{21} & q & p_3 & \dots & p_{2n} \\ p_{n1} & p_n & p_{n3} & \dots & q \end{vmatrix} \quad (328)$$

und \mathcal{A}_i deren Wert, wenn die i -te Vertikalreihe durch lauter Einsen ersetzt wird, so ist allgemein

$$x_i = \frac{\mathcal{A}_i}{\mathcal{A}} (q - \varepsilon) \quad (329)$$

und hieraus Kraft der Bedeutung von x

$$\lambda_i = \mu \sqrt{\frac{\mathcal{A}_i (q - \varepsilon)}{\mathcal{A} - \mathcal{A}_i (q - \varepsilon)}} \quad (330)$$

Für ein und denselben Stoff kann nun \mathcal{A} als konstant angesehen werden, und die, je nachdem man i die Zahlenreihe von 1 bis n durchlaufen läßt, \mathcal{A}_i stets andere Werte annimmt, so kann man \mathcal{A}_i überhaupt als Funktion der laufenden Zahlen betrachten. $q - \varepsilon$ ist offenbar eine GröÙe, die nur von der Beschaffenheit und dem Zustande des Körpers abhängt, während die erwähnte Funktion der laufenden ganzen Zahlen nur von stofflichen, nicht auch von zustandlichen Beschaffenheiten abhängige Konstante enthalten kann. Bezeichnet man diese Funktion

$$\frac{\mathcal{A}}{\mathcal{A}_r(\varrho - \varepsilon)} = \varphi(r) \cdot \dots \cdot \dots \cdot \quad (331)$$

mit $\varphi(r)$, so hat man ganz allgemein:

$$\lambda_r^2 = \mu^2 \frac{1}{\varphi(r) - 1} \cdot \dots \cdot \dots \cdot \quad (332)$$

wo nun allerdings die Theorie keine weiteren Mittel zur Bestimmung dieser Funktion liefert. Ist sie aber einmal auf empirischem Wege bestimmt, so gestattet sie manchen Rückschluss auf die Atomkräfte, indem dann das folgende — allerdings sehr allgemeine — Problem vorliegt:

Gegeben ist eine symmetrische Determinante von n^2 Elementen mit bekannter hauptdiametraler Reihe. Ersetzt man die n -ten Vertikalreihen durch lauter Konstante, so erhält man für das Verhältnis der Hauptdeterminante zu der abgeleiteten eine bekannte Funktion der laufenden Zahlen 1 bis n . Was folgt daraus für die $\frac{n(n-1)}{2}$ unbekannten Elemente?

Denkt man sich nun unsere Determinante so verallgemeinert, daß sie nicht den mittleren Zustand einer Molekel darstellt, sondern die gleichzeitigen Schwingungszustände einer ganzen Anzahl von Molekeln, oder analytisch ausgedrückt: interpolieren wir zwischen die n^2 Elemente beliebige viel Übergangselemente, so entfällt aus der Determinante gewifs derjenige Einfluß der Stoffbeschaffenheit, der von der Anzahl der Glieder abhängt. Die Funktion $\varphi(r)$ wird, wenn man jetzt der Variabilität von r keine Grenze setzt, höchst wahrscheinlich für alle Körper dieselbe Form besitzen. Diese gemeinsame Form ist aber dann durch die Balmersche Gleichung bestimmbar. Man beachte die Analogie beider Gleichungen, wenn man die Balmersche in die Form bringt:

$$\lambda^2 = h^2 \frac{1}{1 - \frac{k^2}{m^4} (2m^2 - k^2)}$$

Durch Vergleichung findet man sogleich:

$$h^2 = -\mu^2, \quad \varphi(r) = \frac{k^2}{r^2} (2r^2 - k^2) \cdot \dots \cdot \dots \cdot \quad (333)$$

Nun besteht in diesem Resultate ein scheinbarer Widerspruch. Nach Balmer's Formel ist h eine Konstante, unser μ hängt aber von der Temperatur ab. Ebenso die Funktion $\varphi(r)$, die noch außerdem in ε die Amplitude der Schwingung in sich faßt. Nach allen Erfahrungen ist aber die Wellenlänge des ausgestrahlten Lichtes von der Temperatur und der Intensität unabhängig. Es muß also sein:

$$\frac{\partial}{\partial \mu} \left[\frac{\mu^2}{\varphi(r) - 1} \right] = 0, \quad \frac{\partial}{\partial \varepsilon} \left[\frac{\mu^2}{\varphi(r) - 1} \right] = 0, \quad \dots \cdot \dots \cdot \quad (334)$$

Da der eingeklammerte Ausdruck μ enthält, wie wir eben erwähnt, so fordert die Gleichung, daß in der Balmer'schen Gleichung dasjenige μ vorkomme, welches bei wachsender Temperatur nicht mehr kleiner gemacht werden könne. Daß die Gleichung nun gerade ein Minimum fordere, kann man unserer Ansicht nach so erhärten: Nimmt die Temperatur eines Körpers stetig ab, so bleibt er identisch derselbe Körper, bis seine Temperatur $\Theta = 0$, $\mu = \infty$ wird. Anders dagegen bei zunehmender Temperatur, wo er nicht unbedingt den Wert $\mu = \infty$ zu erreichen braucht, da wie wir mit ziemlicher Sicherheit voraussetzen, ein jeder Körper schon bei niedrigeren Temperaturen dissoziiert wird, in einfachere Bestandteile zerfällt. μ wäre mithin die Temperaturfunktion μ im

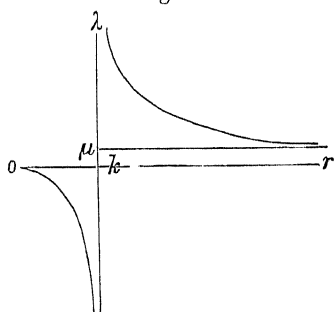
Augenblicke der Dissoziation In diesem Augenblicke wird aber die Kraft ε mithin auch $\frac{\varepsilon}{c}$ gleich Null — denn sie war es ja, die zur Anziehung der Molekel hinzugelegt, das System aus dem gegenwärtigen Zustande in den der vollständigen Dissoziation überführte. Es befriedigt daher $\mu = \text{Minimum}$ zugleich die beiden hingeschriebenen Gleichungen. Ein Beispiel wird sogleich zeigen, daß diese Definition nichts Ungeräumtes enthält. Nach der Balmer'schen Formel ist für Hydrogen $\mu = 0.3646$ während wir für das μ des Wasserstoffs in der Sonnenchromosphäre den Wert $\mu = 0.561$ finden. Da nun bei (vollkommenen) Gasen die μ der Temperatur invert proportional sind, so folgt daraus, daß die Temperatur der Chromosphäre noch etwa $\frac{1}{3}$ mal so groß sein mußte, um dissoziiertes Hydrogen zu enthalten. Das Vorkommen desselben ist also in tieferen Schichten der Photosphäre theoretisch wahrscheinlich gemacht. Ist man also im Stande, die Balmer'sche Gleichung für irgend einen Körper zu entwickeln, wozu es nur der genauen Kenntnis der Wellenlängen seines diskontinuierlichen Spektrums bedarf, so ist somit auch seine Dissoziationstemperatur gegeben.

Die Konstante l läßt sich a priori nicht bestimmen und hat eine verschiedene Bedeutung, je nachdem die Gleichung

$$u = h \quad \text{oder} \quad u = -h,$$

bestünde. Nehmen wir an, l der Balmer'schen Formel wäre eine ganze Zahl. Dann bedeutet sie im ersten Falle die Anzahl der Linien, welche ein Stoff wirklich emittiert, im zweiten Falle dagegen die Ordnungszahl der unendlich langen Welle. Liefse sich nun beweisen, daß die unendlich lange Welle allen Stoffen gemeinsam ist, so würde damit (die allgemeine Gültigkeit der Balmer'schen Formel natürlich vorausgesetzt) auch die Ganzzahligkeit von l bewiesen. Wahrscheinlich zum mindesten ist es, daß in dem Gewirre unzähliger Molekel auch solche von zeitweiliger Ruhe vorkommen, wie denn auch in der That das Maxwell'sche Gesetz erst für die ruhenden Molekel die wahrscheinliche Anzahl Null ergibt. Eine ruhende Molekel emittiert aber Strahlen von unendlich großer Wellenlänge.

Fig 21



Die Kurve der Balmer'schen Gleichung (Fig 21) besteht aus zwei Ästen, deren erster im Punkte $r=0$ mit $\lambda=0$ beginnt, und in $r=h$, $\lambda=-\infty$ wird. Hier erfolgt ein Sprung auf $\lambda=+\infty$, und asymptotische Annäherung an die der Abszissenaxe parallele Gerade $\lambda=\mu$.

Um die Balmer'schen Konstanten für ein Spektrum zu berechnen, braucht man drei Wellenlängen $\lambda_1, \lambda, \lambda_3$, deren Ordnungszahlen — auf einen beliebigen Anfangspunkt bezogen — man kennt. Sind diese n_1, n, n_3 , so sind die wahren Ordnungszahlen $r+n_1, r+n, r+n_3$. Unbekannt sind also r, μ, l .

Man erhält dafür die folgenden Gleichungen

$$\left. \begin{aligned} & 2r^3 [(n_2 - n_1)\lambda_1\lambda_2 + (n_1 - n_3)\lambda_1\lambda_3 + (n_3 - n_2)\lambda_2\lambda_3] \\ & + r^2 [(n - n_1 + 4n_3 - 4n_1n_3)\lambda_1\lambda_2 + (n_1 - n_3 + 4n_1n - 4n_3n)\lambda_1\lambda_3 \\ & \quad + (n_3 - n + 4n_1n_3 - 4n_1n)\lambda_2\lambda_3] \\ & + 2r [(n_3 - n_1 - n_3n_2 + n_2n_3 - n_3n_1)\lambda_1\lambda_2 + (n_1n - n_3n_2 + n_1n - n_3n)\lambda_1\lambda_3 \\ & \quad + (n_3n_1^2 - n_1n_1^2 + n_3n_1 - n_1n_2^2)\lambda_2\lambda_3] \\ & + [(n_2^2n_3 - n_1n_1^2)\lambda_1\lambda_2 + (n_1n_2 - n_2^2n_1)\lambda_1\lambda_3 + (n_1n_3 - n_1n_2)\lambda_2\lambda_3] = 0 \end{aligned} \right\} \quad (335)$$

$$k^2[(n_2 + r)^2 \lambda_1 - (n_1 + r)^2 \lambda_2] = (n_1 + r)^2 (n_2 + r)^2 (\lambda_1 - \lambda_2)$$

$$\mu(n_1 + r)^2 = \lambda_1 k^2 - \lambda_1 (n_1 + r)^2$$

μ wird man am besten nach der Methode der kleinsten Quadrate rechnen, indem man zunächst alle Wellenlängen des Spektrums berechnet, und sie mit den beobachteten vergleicht.

Sind die drei bekannten Linien drei unmittelbar aufeinanderfolgende, so daß ihre Ordnungszahlen 0, 1, 2 gesetzt werden können, so wird einfacher:

$$2r^3[\lambda_1 \lambda_2 - 2\lambda_1 \lambda_3 + \lambda_2 \lambda_3] + r^2[9\lambda_1 \lambda_2 - 12\lambda_1 \lambda_3 + 3\lambda_2 \lambda_3] + 12r[\lambda_1 \lambda_2 - \lambda_1 \lambda_3]$$

$$+ 4(\lambda_1 \lambda_2 - \lambda_1 \lambda_3) = 0 \quad . \quad . \quad (336)$$

Berechnet man z. B. r aus den drei Hydrogenlinien $H\alpha$, $H\beta$, $H\gamma$, die der Reihe nach die Ordnungszahlen 0, 1, 2 bekommen, so ist die Gleichung in r :

$$-0.07938r^3 + 0.08583r^2 + 0.40980r + 0.13660 = 0$$

Setzt man $r = 3$, wie es die Balmerische Formel für Hydrogen fordert, so läßt das Polynom den Rest -0.00479 .

Das Schwierige bei der Aufgabe bleibt nur stets, drei Wellenlängen zu finden, deren Ordnungszahlen man wirklich angeben kann.

Die Frage, ob die beiden Konstanten der Balmerischen Formel, oder die Konstanten der allgemeineren Gleichung

$$\lambda^2 = \mu^2 \frac{1}{q(r) - 1}$$

von einander unabhängig sind, oder aber eine Verbindung aufweisen, ist heute noch schwer zu beantworten, da nur Anzeichen einer Abhängigkeit gefunden werden können; namentlich:

Fallen zwei charakteristische Linien zweier Körper zusammen, so sind die Körper nach dem Ausdrucke (297) des Draperschen Gesetzes identisch. Nach der Balmerischen Formel besteht dann erst eine Gleichung zwischen μ und k , die noch unendlich viele Lösungen hat, d. h. die beiden Körper brauchen nicht identisch zu sein. Nimmt man also als experimentell bewiesen an, daß verschiedene Stoffe keine gemeinsamen charakteristischen Linien besitzen, so muß ein Zusammenhang zwischen μ und k allerdings bestehen.

27. Bandenspektra.

Man wird unschwer bemerkt haben, daß in den Ableitungen des vorangehenden Abschnittes eigentlich ein Cirkelschluß enthalten ist: es wird nämlich dasselbe Gleichungssystem, das uns zuerst bei bekannt vorausgesetzten Wellenlängen die Amplituden lieferte, nun dazu benutzt, um aus den aus demselben errechneten Amplituden die Wellenlängen zu finden. Es ist daher ganz klar, daß die gefundene Beziehung

$$\lambda^2 = \mu^2 \frac{1}{q(r) - 1}$$

durchaus nichts neues bietet, und überhaupt gar nichts weiter aussagt, als daß man die Wellenlängen eines Linienspektrums stets als Funktionen der laufenden Zahlen betrachten kann. Es ist aber jedenfalls ein Verdienst der Ableitung, daß sie auf ganz natürlichem Wege, ohne Hypothesen oder Transformationen gerade die Form der Abhängigkeit giebt, welche im speziellen Falle die Balmerische Gleichung erfordert, und daß sie eine solche Bestimmung der Konstanten fordert, neben welcher die Amplitude aus den Wellengleichungen verschwindet.

Da wir die Funktion aber allgemein nicht näher auf theoretischem Wege angeben können, so haben wir für die Kenntnis der Wellenlangen — für welche wir anfangs auch gar nichts voraussetzten, nichts näheres gewonnen. Dabei kommt es, daß wir bislang von Erscheinungen, die sich rein auf die Wellenlänge bezogen, gar nicht sprachen. Eine solche Erscheinung ist aber das Banden- und das Gruppenspektrum. Wir verstehen unter ersterem ein Spektrum, das an Stelle mancher oder aller Linien ganze Buschel von enggedrängten Linien aufweist, die innerhalb einer Gruppe sehr rasch an Intensität abnehmen, und den Eindruck von einseitig begrenzten Banden machen. Ein ausgezeichnetes Beispiel derselben ist das Spektrum der Kohlenverbindungen. Gruppenspektren sollen jene genannt werden, in welchen einzelne Gruppen von Linien — deren einzelne Strahlen weniger beträchtliche Intensitätsverschiedenheiten aufweisen, wie diejenigen der Bandenspektren, rhythmisch wiederkehren. Ein solches Spektrum liefert z. B. Natrium.

Es ist ohne weiteres klar, daß weder die eine, noch die andere Art der angeführten Spektren durch die Balmer'sche Gleichung ausdrückbar sind, da diese bei einigermaßen einfachem Bau der Funktion $g(r)$ für die laufenden Zahlen nicht benachbarte und wieder getrennte Werte der λ annehmen kann. Zudem ist es bei den Bandenspektren noch augenscheinlich, daß die Linien derselben Gruppe nicht ein- und demselben kontinuierlichen Spektrum angehören können, wogegen die korrespondierenden Linien derselben Gruppe wohl dieser Bedingung genügen können. Es wird nun von Interesse sein, zu untersuchen, ob die allgemeinere Gleichung im Stande ist, diese Verhältnisse darzustellen, und was sich daraus überhaupt folgern läßt.

Soviel ist von vorneher klar, daß die Funktion $g(r)$ nur für ganzzahlige Argumente physikalische Bedeutung besitzt. Sie kann dabei innerhalb solcher Argumente einen beliebigen stetigen oder diskontinuierlichen Lauf haben, und eine ganz willkürliche Verteilung der Linien im Spektrum streng darstellen. Allein die Annahme unbeschränkter Willkürlichkeit der Funktion $g(r)$ führt uns einem Verständnis der Sache nicht näher, und so wollen wir nun den nahelegenden Gedanken verfolgen, die Gruppen- und Bandenspektren als Liniensuperpositionen zu betrachten.

Es bestehe ein Gruppenspektrum aus zwei superponierten Spektren, deren Wellenlangen durch die beiden Gleichungen

$$\lambda = \frac{\mu}{\sqrt{g(r)} - 1} \quad \text{und} \quad \lambda_1 = \frac{\mu_1}{\sqrt{g_1(r)} - 1} \quad (337)$$

gegeben sind, wo sich die Funktionen g nur durch etwas andere Werte der konstanten unterscheiden mögen. Sind diese Unterschiede klein, so erhält man eine stets wiederkehrende Gruppe von zwei Linien, die um so gedrängter wird, je mehr sie sich dem violetten Ende nähert. Dieses Eingelwerden der Gruppen lehrt die Beobachtung in der That sowohl beim Spektrum der Kohle, als des Natriums oder Magnesiums. Darf man aus den Verhältnissen einiger Spektren allgemeine Schlüsse ziehen, so muß man folgern, was an und für sich das wahrscheinlichste ist, daß die Werte der Gruppe nur durch Änderungen der konstanten μ bedingt sind. Das wurde aber besagen.

Gruppen- und besonders Bandenspektren lassen sich als Superpositionen optisch sehr ähnlicher Substanzen auffassen, welche nahe bei derselben Temperatur dissoziieren. Die Dissoziationstemperatur der weniger brechbaren Linie der Gruppe ist stets die niedrigere.

Es ist jedenfalls kein bloßer Zufall, daß es gerade zum größten Teile Verbindungen oder solche Elemente sind, die auch auf andere Weise auf ihre Dissoziierbarkeit schließeln lassen, welche Banden- und Gruppenspektren liefern.¹

Die Gleichung (332) weist also allgemein auf die Dissoziierbarkeit der Stoffe hin, und dieses so lange, als nicht durch fortgesetzte Zersetzungen ein Stoff hervorgeht, für welchen die Gleichungen (334) auch anders als durch Annahme der Dissoziations-temperatur bestehen können. Dieses trifft ein, wenn ε' , die Differenz der bindenden und lösenden Schwingungskräfte unendlich nahe der Null wird, und es für alle Temperaturen bleibt.

Wie wir schon früher bemerkten, gilt Kettelers Dispersionsformel in der einfachen Art, in welcher sie sich mit der Spektralgleichung identisch erweist, nur für optisch einfache Stoffe. Es ist daher sogleich klar, daß die Erklärung der Banden- und Gruppenspektren, die wir vorhin gaben, die wirklich zutreffende ist, was noch mehr aus den nachfolgenden Untersuchungen Prof. A. Grünwalds hervorgeht.

Ob damit allgemein auch die Dissoziierbarkeit der Elemente ausgesprochen ist, läßt sich nicht absehen, da wir die Gleichung (332) für die chemischen Elemente nicht explizite kennen. Die wenigen Beispiele, für welche Balmer's Gleichung angewendet wurde, also Hydrogen, Kadmium, Magnesium, lassen das allerdings vermuten.

In jedem Falle ist es höchst wahrscheinlich, daß alle Stoffe, welche in irgend einem Zustande ein Gruppen- oder gar ein Bandenspektrum besitzen, in spektralanalytisch einfachere Stoffe zerlegbar sind.

Dem Hydrogen wird bekanntlich ein Bandenspektrum ebenfalls zugesprochen: und so vereinigen sich hier unsere Resultate mit denen Balmer's und Grünwalds für die Dissoziierbarkeit desselben (diese stets im spektralen Sinne genommen), obwohl die Chemiker an der (chemischen) Dissoziierbarkeit des Hydrogens, das mitunter selbst als der Urstoff auftauchte, gewiß zweifeln werden.

Durch sekundäre Linien lassen sich natürlich die Gruppen nicht erklären, da wir ja sahen, daß sich diese gar nicht als Funktionen der eigenen Wellenlängen ausdrücken lassen, wie man auch direkt nachweisen kann, wenn man die Balmer'sche Gleichung auf die Wellenlänge dieser Linien anwendet.

28. Lockyers basische Linien.

a) Unter den zahlreichen Linien, welche Lockyer nach einheitlichem Plane photographisch registrierte, um das Sonnenspektrum mit dem Spektrum verschiedener Elemente vergleichen zu können, fanden sich viele, die mehreren verschiedenen Stoffen gemeinsam waren. Solche Koinzidenzen, die der allgemeinen Annahme, ein jeder Körper besitze ein ganz individuelles Spektrum, widersprechen, können nun in drei Ursachen begründet sein: erstlich ist die Übereinstimmung eine nur scheinbare, hervorgebracht durch die geringe optische Kraft des benutzten Instrumentes, oder es waren die untersuchten Substanzen nicht rein, und enthielten Beimischungen desselben fremden Stoffes, oder endlich die Koinzidenzen haben thatsächlich physikalischen Grund. Die beiden ersten Ursachen konnten ziemlich leicht eliminiert werden: erstens durch Benutzung

¹ Vergl. hierzu Tafel VI.

stärkeren Apparate und durch Einführung der Lockyer'schen Spektralmethode, nach welcher die längsten Linien des beigemischten Stoffes in dem Spektrum des Gemenges als kurze Linien vorkommen mußten. Als auch jetzt noch gemeinsame Linien blieben, müssen diese als in der Natur begründet betrachtet werden. Lockyer nennt sie basische Linien, indem er von der Annahme ausgeht, daß alle oder mindestens ein großer Teil unserer Elemente dissoziierbar seien und daß Stoffe mit gleichen basischen Linien auch gleiche Dissoziationsprodukte liefern.

Ohne für oder gegen die Zulässigkeit einer allgemein gültigen Dissoziationstheorie der Elemente eintreten zu wollen, untersuchen wir hier nur, unter welchen Bedingungen Linienkoinzidenzen überhaupt vorkommen können, wenn wir charakteristische Linien zu Grunde legen.

Nehmen wir nun an, unsere $q(r)$ Funktion besitze (von dem Anfangspunkt der Ordnungszahlen der Linien abgesehen) n unabhängige Konstanten, dann hat die Wellenlängengleichung, die noch μ enthält, deren $n+1$. Es ist somit klar, daß n verschiedene Linien zweier Stoffe miteinander koinzidieren können, ohne deswegen noch bestimmte Bedingungsgleichungen für die Konstanten der Balmer'schen Gleichung zu liefern. Legen wir nun über die einfache Balmer'sche Gleichung zu Grunde, welche für zwei Stoffe (μ, l) und (μ', l') die Koinzidenz der m_1, m und resp. der m_1, m Linien ergibt. Dann bestehen die Gleichungen

$$\left. \begin{aligned} m_1 m - (\mu - \mu') &= \mu m' - l - \mu' m_1 - l' \\ m m' - (\mu' - \mu) &= \mu m' - l' - \mu m - l \end{aligned} \right\} \quad (338)$$

Irgend eine einzelne derselben kann, wie man sieht, ohne besondere Bedingungen bestehen, zweifelhafte nur dann, wenn zwischen μ und l schon ganz bestimmte Relationen bestehen, die auch fordern, daß sich l als Quadrat einer ganzen Zahl darstelle. Man hat also

$$l = \frac{l m_1 m (m - m_1)}{l (m_1 m - m m_1) - m m (m_1 - m)} = \text{Quadrat einer ganzen Zahl} \quad (339a)$$

Setzt man also den Zähler gleich $r^2 q^2$, den Nenner gleich q , wo r irgend eine ganze Zahl bedeutet, so hat man einfacher

$$\left. \begin{aligned} m_1 m - l - m_1 m m' &= \frac{\alpha + \beta}{2} \\ m m' - l' - m^2 m m' &= \frac{\beta - \alpha}{2} \\ m_1^2 m m' - l'^2 &= r^2 \frac{\alpha + \beta}{2} \\ m_1 m^2 m' - l'^2 &= r \frac{\beta - \alpha}{2} \end{aligned} \right\} \quad (339b)$$

wo α und β die zwei gleichzeitig paare oder unpaare Faktoren einer vollständigen Quadratzahl bezeichnen. Einfacher kann man diese Bedingungen auch so schreiben

$$\left. \begin{aligned} l^2 - m^2 &= p^2, \quad l'^2 - m'^2 = p \\ \frac{m m'}{m_1} &= \frac{p}{p} \end{aligned} \right\} \quad (340)$$

wo p und p ganze Zahlen bedeuten. Da für die beiden ersten dieser Bedingungen erforderlich ist, daß sich l in die halbe Summe zweier gleichzeitig positiven oder negativen Faktoren einer Quadratzahl zerlegen lasse, so sieht man sogleich, daß nicht

ein jeder Stoff befähigt ist, doppelte Linienkoinzidenzen einzugehen. So ist z. B. k' des Hydrogens 2, befriedigt also die Bedingung nicht. Es giebt daher (immer die explizite Balmerische Gleichung zu Grunde gelegt) keine Substanz, in deren Spektrum zwei beliebige Linien mit zwei Linien des Wasserstoffs koinzidieren können.

Man bemerkt, wie die Frage der Linienkoinzidenzen mathematisch auf den rein chemischen oder gnostischen Teil der Spektralanalyse hinüberführt.

Wären nun zwischen zwei Substanzen n Linienkoinzidenzen vorhanden, so müßten die folgenden Gleichungen befriedigt sein:

$$\left. \begin{aligned} k'^2 - m'^2 &= p'^2, & k'^2 - m''^2 &= p''^2 \dots & k'^2 - m^{(n)2} &= p^{(n)2} \\ \frac{m_2}{m_1} &= \frac{p'}{p''}, & \frac{m_3}{m_2} &= \frac{p''}{p'''} \dots & \frac{m_4}{m^{(n)}} &= \frac{p^{(n)}}{p'} \end{aligned} \right\} \dots \dots \dots (341)$$

denen man um so leichter Genüge leisten kann, je größer k ist. Dabei ist aber stets $\mu' = \mu$.

Berechnet man auf Grund der vorstehenden Gleichungen die zusammengehörigen Werte von k und μ , so erhält man die folgende Reihe:

$$\begin{aligned} k' &= 5, 13, 25 \dots; & 5, 10, 17 \dots; & 15, 39, 75 \dots; & 10, 20, 34 \dots; & \dots \\ m' &= 4, 12, 24 \dots; & 3, 8, 15 \dots; & 12, 36, 72 \dots; & 6, 16, 30 \dots; & \dots \end{aligned}$$

Da hier $k' = 5$ zweimal vorkommt, so ersehen wir, daß ein Stoff mit der Balmerischen Konstanten $k' = 5$ nur zwei Linienkoinzidenzen mit einem anderen Stoffe besitzen kann, und zwar sind die koinzidierenden Linien die dritte und vierte, während die Ordnungszahl der Linien des anderen Stoffes in dem Verhältnisse von 4 zu 3 stehen müssen.

Würden also die Linien m_n des anderen Stoffes koinzidieren

$$m_n = 3 \text{ und } 4, \quad 6 \text{ und } 8, \quad 9 \text{ und } 12, \quad 12 \text{ und } 16 \dots$$

so wäre die Balmerische Konstante k für diese Substanz

$$k = 5 \qquad 10 \qquad 15 \qquad 20 \qquad \dots$$

während die μ für beide gleich blieben. Da nun die Gleichheit der μ noch nicht die Identität der Substanzen fordert, sondern nur voraussetzt, daß zwischen der stofflichen Beschaffenheit und der Dissoziationstemperatur eine ganz bestimmte Relation bestehe, so ist die Existenz basischer Linien theoretisch wenigstens als wahrscheinlich und möglich dargestellt.

Wir können als Resultat dieser (auf der Balmerischen Gleichung beruhenden) Untersuchung also aussprechen:

Eine basische Linie kann beliebig vielen Stoffen angehören; die Ordnungszahl dieser basischen Linie (oder deren Brechbarkeit) ist um so höher, je größer die Ordnungszahl der ersten Linie des Spektrums ist, und zwar wächst die Brechbarkeit der basischen Linie rascher, als der Anfangspunkt der Linienzählung.

n basische Linien können in einem Stoffe nur dann vorkommen, wenn die Ordnungszahl der ersten Linie seines Spektrums in die halbe Summe der gleichzeitig paaren und unpaaren Faktoren von n ganzen Quadratzahlen zerlegbar ist. Die basischen Linien des andern Stoffes besitzen dann Ordnungszahlen, welche den Basen dieser vollständigen Quadratzahlen invert proportional sind.

b) Soweit reichen die Untersuchungen, welche sich auf Grund der Balmerischen Gleichung oder der allgemeineren auch von der Theorie geforderten Linienbeziehung ableiten lassen. Es ist demnach sicher, daß — da μ die Wellenlänge der maximalen Intensität im Augenblicke der Dissoziation bedeutet, alle unsere Untersuchungen sich

nur bis zu diesem Punkte erstrecken können wie wir ja schon in der Theorie der kontinuierlichen Spektra von vornherein diese Beschränkung aufnehmen. Nach angelegelter Dissoziation haben wir es mit einem neuen Körper zu thun der spektralanalytisch natürlich ebenso behandelt werden kann wie die Körper vor dem Dissoziationspunkte. Es könnte nun über die Frage entstehen ob die Spektralelemente der Stoffe vor oder nach der Dissoziation eine gegenseitige Beziehung aufweisen, und wenn ja welcher Art diese sei? Da die Dissoziationsprodukte ursprünglich dem ersten Körper angehören so ist die Wahrscheinlichkeit einer Relation überhaupt schon vorhanden.

Diese Relation wenigstens für die Wellenlängen der vor und nach der Dissoziation ausgestrahlten Linien zu finden hat Prof. A. Grünwald¹ gelöst. Wir geben seine Abhandlung in den wesentlichsten Punkten wieder, ohne jedoch auf eine Begründung die sich dieser Gelehrte später zu veröffentlichen vorbehält eingehen zu können.

Das Fundamentalthorem lautet

Es sei α ein primäres chemisches Element, welches in einer gasförmigen Substanz A mit andern Elementen chemisch verbunden ist, und in einer Volumeneinheit von A das Volumen $[a]$ einnimmt. Der Körper A verbinde sich chemisch mit einem andern gasförmigen Körper B zu einem dritten C . Bei dieser Verbindung gehe das Element α in einen andern chemischen Zustand α' über, indem es zur Ermöglichung der neuen Verbindung eine gewisse Wärmemenge abgibt (im Ausnahmefallen eine solche aufnimmt) und sich infolgedessen chemisch kondensiert (eventuell diluirt). Das Volumen, welches von ihm in dem Körper C nach Herstellung des neuen chemischen beweglichen Gleichgewichtes erfüllt werde, sei $[a']$, wobei der Quotient $[a']/[a]$ nach einem bekannten chemischen Grundgesetze eine meist sehr einfache rationale Zahl ist. Dies vorausgesetzt verhalten sich die Wellenlängen λ sämtlicher Strahlen, welche dem Elemente α in dem Linienspektrum der freien Substanz A angehören also von demselben ausgesendet werden, zu den Wellenlängen λ' der entsprechenden Strahlen, welche dasselbe Element in dem neuen chemischen Zustande α' , in welchem es sich in der nunmehr gebundenen Substanz A innerhalb der neugebildeten Verbindung C befindet emittirt wie die entsprechenden Volumina $[a]$ und $[a']$.

Dieser Satz gilt nur wenn die in Rede stehenden Substanzen Gase sind welche von dem kritischen Punkte ihrer Verflüssigung ziemlich weit entfernt sind und sich nicht unter zu starkem Drucke befinden.

Aus dem obigen Satze folgt insbesondere, daß für $[a'] = [a]$ d. h. wenn das Volumen des Elementes α in der neuen Verbindung C dasselbe ist, wie in der ursprünglichen A , auch die Wellenlängen λ' der von α ausgesandten Strahlen den früher von α erzeugten Wellenlängen λ gleich sein müssen. Der einzige Unterschied wird nur in einer verschiedenen Änderung der Amplituden also der Intensitäten der einzelnen Strahlen bestehen, wobei es geschehen kann, daß die Helligkeit einer ganzen Reihe von Strahlen bis zum Verschwinden derselben geschwächt die andere hingegen verstärkt wird. So bestehen z. B. die Spektra der ohne chemische Kondensation erfolgenden Verbindungen des Hydrogens mit den Halogenen nur aus den Spektra des Hydrogens und der bezüglichen halogenen Elemente, jedoch mit charakteristischen Intensitätsänderungen der verschiedenen Strahlen ihrer Komponenten.

¹ Ast. Nachr. 2797. Später dann Sitzber. d. k. Ak. d. Wiss. Wien. Bd. LCVI. II. Abt. Dec. Heft 1887 und Bd. LCVII. Abt. IIa. Oktober 1888.

Die Beschränkung auf den gasförmigen Zustand ist notwendig, weil, wie überhaupt in der Chemie, so auch hier nur für Gase einfache leicht übersehbare gesetzmäßige Beziehungen bestehen. Wächst nämlich der Druck, oder nähern sich die gasförmigen Substanzen infolge einer Erniedrigung der Temperatur (eventuell auch unter gleichzeitiger Erhöhung des Druckes) ihrer Verflüssigung, so wird die Zahl der Stöße zwischen zwei verschiedenen Molekeln unter sonst gleichen Umständen entsprechend vermehrt, und die Schwingungszahlen von äquivalenten kleinsten Teilchen der verschiedenen gleichartigen Molekeln derselben Substanz werden durch verschiedene Stöße in verschiedener Weise abgeändert. Während im ersteren Falle äquivalente entsprechende Teilchen von verschiedenen gleichartigen Molekeln derselben Substanz außerordentlich schwache Strahlen gleicher Wellenlängen aussenden, welche im Spektrum übereinanderfallen, und durch Summierung ihrer an sich ungemein kleinen Intensitäten einen einzigen Strahl von bemerkbarer Helligkeit liefern, senden in dem eben besprochenen Falle die äquivalenten Teilchen von verschiedenen gleichartigen Molekeln neben Strahlen von normaler Periode auch Strahlen von mehr oder weniger davon abweichenden Perioden aus, welche den verschiedenartigen Zusammenstößen ihre Entstehung verdanken. Neben die normalmäßige Linie fallen nunmehr sehr nahe Strahlen der letzteren Art. Die ursprünglich scharfe Linie verbreitert sich. Wächst der Druck und nähern sich die Gase ihrer Verflüssigung, so wächst auch die Verbreiterung der betrachteten Linie, und es kann geschehen, daß die entstehende bandförmige Linie in den Bereich von Linien hinübergreift, welche heterogenen Teilchen der verschiedenen Molekeln derselben Substanz entsprechen. Die Linien des Spektrums fließen zusammen und es entsteht ein mehr oder weniger kontinuierliches Spektrum, in welchem allenfalls noch einzelne Lichtmaxima die Lage der ehemaligen normalen Hauptstrahlen verraten.

Prof. Grünwald gelang es mit Hilfe des Fundamentaltheorems aus den zusammengesetzten Linienspektrum des Hydrogens (dem sogenannten II. Spektrum) eine Reihe von bisher unbekannten Strahlen des Wasserdampfspektrums vorauszusagen, die durch Beobachtungen von Prof. G. D. Liveing später volllauf bestätigt wurden. Hier möge, um ein Beispiel für die Anwendung des Fundamentaltheorems zu geben, die Behandlung des Hydrogenspektrums wiedergegeben werden.

Prof. Grünwald findet, daß sich das Hydrogenspektrum in zwei Gruppen (a) und (b) von Linien zerlegen läßt, deren erste mit dem Faktor $\frac{1}{3}\frac{9}{10}$, die zweite mit $\frac{4}{5}$ multipliziert in entsprechende Wellenlängen des Wasserdampfspektrums übergeht. Daraus folgte, daß die Substanz A, hier Hydrogen, aus zwei primären Elementen a und b bestünde. Unter Mitwirkung des Körpers B, hier Oxygen, entsteht die Verbindung $C = H_2O$, in welcher das Element H das Volumen $\frac{2}{3}$ einnimmt. Ist [a] und [a'] das Volumen des primären Elementes im Hydrogen und Wasser, λ und λ' die entsprechenden Wellenlängen der Spektra beider Substanzen, so hat man zur Bestimmung von [a] und [b] die Gleichungen:

$$[a] + [b] = 1, \quad \lambda' = \frac{1}{3}\frac{9}{10}\lambda \text{ und } \lambda' = \frac{4}{5}\lambda$$

oder nach dem Fundamentaltheorem:

$$[a] + [b] = 1, \quad \frac{1}{3}\frac{9}{10}[a] + \frac{4}{5}[b] = [a'] + [b'] = \frac{2}{3}$$

woraus folgt:

$$[a] = \frac{4}{5}, \quad [b] = \frac{1}{5}$$

Der Wasserstoff ist hiernach eine Verbindung von einem Volumen der primären Substanz b mit vier Volumen der andern primären Substanz a. Es wäre also das Hydrogen als eine zum Typus des Ammoniaks, $H = a_4b$ gehörige Verbindung zu betrachten.

Stellt man hiernach die Spektra der Elemente a und b her, so erhält man Strahlen, die zum größten Teil im Sonnenspektrum vorhanden sind. Als besonders wichtig ist hervorzuheben, daß das Element b die Heliumlinie $D_3 = 0.58749$ und mehrere Strahlen der Chromosphäre darstellt.

Obzwar der Fundamentalsatz ursprünglich nur für Verbindungen primärer Elemente abgeleitet wurde, gilt derselbe, was sehr wichtig ist, mit großer Annäherung auch für Verbindungen von zusammengesetzten Radikalen, sofern sich diese wirklich wie Atome verhalten. Ein Beweis dafür und zugleich eine sehr interessante und schwerwiegende Bestätigung der vorliegenden Theorie ist die Tatsache, daß sich die Wellenlängen fast aller Wasserstoff- und Sauerstoffstrahlen, wenn sie mit μ (dem mittleren Kondensationsfaktor des Wasserstoffs und Sauerstoffs bei deren Verbindung zu Wasser) multipliziert werden, in Wellenlängen entsprechender Wasserdampfstrahlen verwandeln, wenigstens soweit, als diese selbst bekannt sind und zur Vergleichung herangezogen werden können.

Nach alledem, was über die Übereinstimmung des Sonnenspektrums mit den Spektren der Elemente a und b des Wasserstoffs gesagt wurde, folgt Prof. Grünwald, daß sich auf der Sonne dissoziierter Wasserstoff befindet, er hält das Element b für das Helium a für das Koronium den wesentlichen Bestandteil der Korona.

Vergleicht man diese Ergebnisse mit der Balmer'schen Formel speziell für Wasserstoff, so finden sich offenbar keine Gegensprüche. Denn die Balmer'sche Formel fordert nur, daß der Wasserstoff in seinem uns bekannten Zustande keine Linie emittiert, deren Wellenlänge kürzer ist als 0.36462 . Nach erfolgter Dissoziation muß μ sehr rasch, vielleicht sogar sprunghaft abnehmen, so daß die Wellenlängen des neu entstandenen Dissoziationsproduktes nun einen viel größeren Spielraum im Spektrum einnehmen. Da nun aber die Länge der kürzesten Welle offenbar bei einem Stoffe, der nicht weiter dissoziierbar ist, an keine untere Grenze gebunden sein kann, so mußte das μ der Balmer'schen Formel für nicht dissoziierbare Stoffe gleich Null sein. Mit anderen Worten: die Balmer'sche Gleichung ist für nicht dissoziierbare Stoffe überhaupt unzulässig.

29 Molekularstruktur

Bevor wir diesen Abschnitt abschließen, sei es noch erlaubt darauf hinzuweisen, wie ein gegebenes Wellenlangengesetz stets zur Untersuchung der Molekularstruktur benutzt werden kann. Denken wir uns die Wellenlängen eines Spektrums gemäß einem durch die Beziehung

$$\lambda_r = \frac{\mu}{\sqrt{\varphi(r)-1}}$$

dargestellt, wo r die laufenden ganzen Zahlen bedeutet, so besteht die Gleichung

$$\varphi(r) = \frac{A}{\rho A_r}$$

wo A die aus den Atomkräften gebildete Determinante bezeichnet. In einem schon früher angeregten Sinne wollen wir nun die Determinante nicht den mittleren Zustand einer Molekel darstellen lassen, sondern den mittleren Zustand einer großen Zahl von Molekeln. Dann erweitert sich die Determinante, indem zwischen die n -Glieder noch eine große Zahl anderer Elemente hinzutritt, welche einen möglichst genau stetigen

Übergang zwischen den einzelnen Gliedern vermittelt. Da es nun Niemandem einfallen wird, den momentanen Bewegungszustand einer Molekel zu suchen, sondern man sich begnügen wird, den mittleren Zustand aller Molekeln zu kennen, so kann man aus der Determinante nach denselben Schlüssen, wie dies bei der Integralrechnung geschieht, eine mittlere Atomkraft als Faktor herausheben, so dafs ist:

$$Cqf(e_r)A_r = A$$

Dies ist offenbar schon deshalb möglich, weil der Bildung von A_r nach diese Determinante in jedem ihrer Posten die Atomkraft $f(e_r)$ nicht enthält. e_r ist dann die mittlere Distanz des r -ten Atomes in Bezug auf die ganze Gasmasse. Man hat somit die Beziehung:

$$f(e_r) = \frac{q(r)}{C}$$

Schreibt man

$$f(e_r) = \frac{\varepsilon}{C e_r{}^v}$$

und setzt statt $q(r)$ speziell für Wasserstoff die Balmerische Formel ein, so kommt:

$$\frac{\varepsilon}{e_r{}^v} = \frac{8}{r^2} (r^2 - 2)$$

Da mit wachsendem r sowohl λ als e abnimmt, so sehen wir, dafs die Atome, welche die kleinsten Schwingungen hervorbringen, nahe zur Mitte der Molekel stehen. Je weiter entfernt ein Atom vom Mittelpunkt der Molekel sich befindet, desto längere Wellen erzeugt es. Die Mitte der Molekel ist bis auf eine Entfernung von $e_{\infty}^v = \frac{\varepsilon}{8}$ frei. Da für $r=3$ (der Anfangspunkt der Zählung der Hydrogenlinien $e_3^v = \frac{9}{56} \varepsilon$ wird, so ist überhaupt die Bewegung der Hydrogenmolekeln so beschaffen, dafs sie stets in der zwischen den Kugeln vom Radius $e = \sqrt[3]{\frac{\varepsilon}{8}}$ und $e = \sqrt[3]{\frac{9\varepsilon}{56}}$ gelegenen Schale verbleiben müssen; auf eine Ebene projiziert erscheint die Molekel also ringförmig geschlossen.

Diese Untersuchungen sind nun weniger geeignet, eine Dynamik der Atome anzubahnen, als vielmehr über die hauptsächlich den Chemiker interessierende Frage der Atomverkettung Aufschluß zu geben. Es genügt dabei allgemein ein Absorptionsspektrum zu kennen, und dabei wäre die Methode, die durchaus nicht an den Gaszustand gebunden ist, ganz allgemein gültig. Der Vorgang, den man theoretisch zu befolgen hätte, wäre der folgende:

Man bilde die vollständige Schwingungsgleichung einer Molekel von N Atomen, die aus n Gruppen, jede zu respektive $\nu_1, \nu_2 \dots \nu_n$ Atomen bestehend, gebildet ist. Indem nun die Atome im allgemeinsten Falle für sich, in Gruppen, und sich gegenseitig beeinflussend schwingen, würde sich die Zahl der möglichen Strahlen zu

$$N + \frac{n(n-1)}{2} + \sum_{r=1}^n \frac{\nu_r(\nu_r-1)}{2}$$

ergeben. Daraus liefsen sich für die Atomkräfte die nötigen Gleichungen in linearer Form herstellen, die mit Hilfe der bekannten Wellenlängen auch wirklich aufgelöst werden könnten. Es braucht aber wohl kaum erwähnt zu werden, dafs dieser mit Worten so leicht zu schildernde Vorgang in der That technisch unausführbar bleibt, da erstens über die Atomkräfte nichts bekannt ist, und zweitens die mathematischen Hilfsmittel für die Behandlung versagen. Man wird daher stets auf das Experiment angewiesen bleiben,

indem man Verbindungen von bekannter Molekularstruktur spektroskopisch untersucht und aus den Veränderungen des Spektrums, die eine in bekannter Weise zu der Molekel hinzutretende neue Atomgruppe erzeugt, Gesetze zu induzieren strebt.

Wirklich ist die Spektralanalyse in diesem Sinne heute schon als Hilfswissenschaft der Chemie zugezogen worden.

30 Absorptionsspektia

a) Bei der durch das Kirchhoffsche Gesetz erwiesenen Analogie von Emission und Absorption braucht über das Absorptionsspektrum nur mehr wenig gesagt zu werden. Gehen die Strahlen einer Lichtquelle (μ, A) durch einen Körper (μ, A) von der Stoffmenge q , so ist die Intensität L des Absorptionsspektrums für die Wellenlänge λ gegeben durch

$$L = \frac{4}{\pi} \mu A \frac{\lambda}{(\lambda^2 + \mu^2)} \left\{ 1 - \frac{\mu^4}{m^4} \left(\frac{\lambda^2 + m^2}{\lambda^2 + \mu^2} \right) \right\}' + \frac{4}{\pi} \mu A \frac{\lambda}{(\lambda^2 + \mu^2)} \frac{1 - \left[1 - \frac{\mu^4}{m^4} \left(\frac{\lambda^2 + m^2}{\lambda^2 + \mu^2} \right) \right]'}{\frac{\mu^4}{m^4} \left(\frac{\lambda^2 + m^2}{\lambda^2 + \mu^2} \right)^2} \quad (342)$$

wobei wir schon bewiesen hatten, daß sich nun L nicht durch ein kontinuierliches Spektrum ausdrücken lasse. Dabei bezieht sich m auf einen absolut mit dem Körper (μ, A) gleichtemperierten schwarzen Körper. In der hingeschriebenen Allgemeinheit besagt diese Gleichung, daß auch die Emission des absorbierenden Körpers in Betracht gezogen wird. Ist die Temperaturdifferenz der Körper (μ, A) und (μ, A) eine sehr große, oder auch nur die Temperatur des absorbierenden Körpers eine sehr niedrige, so kann von der Emission desselben vollständig abgesehen werden. Es fällt sodann das zweite Glied der rechten Seite fort. In dieser Form werden wir die Gleichung meistens benutzen.

Das Maximum der Intensität, oder das Minimum der Absorption liegt jetzt bei der Wellenlänge λ_0 , welche durch die Gleichung

$$\mu^4 (\lambda^2 + m^2)^2 (\lambda^2 - \mu^2) - m^4 (\lambda^2 + \mu^2) (\lambda^2 - \mu^2) - 2\mu^4 (\mu^2 - m^2) q \lambda^2 (\lambda^2 + m^2) = 0 \quad (343)$$

gegeben ist, und hängt nicht allein von der stofflichen Beschaffenheit des emittierenden und absorbierenden Körpers, sondern auch von der Stoffmenge derselben ab. Bei $\lambda = 0$ und $\lambda = \infty$ wird die Intensität des Spektrums ebenfalls Null.

Schreiben wir nun der Einfachheit halber die reine Absorptionsgleichung für die Einheit der Stoffmenge auf, so ist

$$L = \frac{4}{\pi} \mu A \frac{\lambda^2}{(\lambda^2 + \mu^2)} \left\{ 1 - \frac{\mu^4}{m^4} \left(\frac{\lambda^2 + m^2}{\lambda^2 + \mu^2} \right)^2 \right\} + \frac{4}{\pi} \mu A \frac{\lambda^2}{(\lambda^2 + \mu^2)^2} \quad (344)$$

Wie wir schon früher besprochen, tritt Umkehrung der betreffenden Spektrallinien ein, wenn

$$\frac{4}{\pi} \mu A \frac{\lambda}{(\lambda^2 + \mu^2)^2} < \frac{4}{\pi} \frac{\mu^4}{m^4} \mu A \frac{\lambda^2}{(\lambda^2 + \mu^2)^2} \left(\frac{\lambda^2 + m^2}{\lambda^2 + \mu^2} \right)^2$$

ist, wenn der emittierende Körper höhere Temperatur besitzt, als der absorbierende. Diese Bedingung kann einfacher auch so geschrieben werden

$$\frac{4}{\pi} m^4 O^4 \frac{\lambda^2}{(\lambda^2 + m^2)^2} < \frac{4}{\pi} \mu^4 O^4 \frac{\lambda^2}{(\lambda^2 + \mu^2)^2} \quad (345)$$

und da sie allgemein von der Wellenlänge abhängt, so ist die Frage berechtigt, ob es nicht etwa auch unvollkommene Umkehrungen gäbe, der Art, daß einige Wellenlängen dunkel, andere dagegen noch hell erscheinen — eine Frage, die durch das Kirchhoffsche Gesetz nicht angeregt wird. Wir schreiben also für zwei Wellenlängen die Ungleichungen:

$$\frac{4}{\pi} m^4 \Theta'^4 \frac{\lambda_1^2}{(\lambda_1^2 + m^2)^2} < \frac{4}{\pi} \mu^4 \Theta^4 \frac{\lambda_1^2}{(\lambda_1^2 + \mu^2)^2} \text{ und } \frac{4}{\pi} m^4 \Theta'^4 \frac{\lambda_2^2}{(\lambda_2^2 + m^2)^2} > \frac{4}{\pi} \mu^4 \Theta^4 \frac{\lambda_2^2}{(\lambda_2^2 + \mu^2)^2}$$

und erhalten daraus stets eine Bedingung für die GröÙe der Temperatur des absorbierenden Körpers. Diese Bedingung lautet:

$$\mu^2 \Theta^2 \frac{\lambda_1^2 + m^2}{\lambda_1^2 + \mu^2} > m^2 \Theta'^2 > \mu^2 \Theta^2 \frac{\lambda_2^2 + m^2}{\lambda_2^2 + \mu^2} \dots \dots \dots (346)$$

und kann stets für zwei Wellenlängen befriedigt werden, da erst an den Grenzen des Spektrums eine Gleichung statt der Ungleichung auftritt; für $\lambda = 0$ wird sie $\Theta' = \Theta$, für $\lambda = \infty$: $m\Theta' = \mu\Theta$.

Wir heben diesen Fall hervor, da wir bislang nie von einer ähnlichen Beobachtung hörten. Wir waren am 15. September 1884 in O-Gyalla so glücklich die helle Linie H_α des Sternes γ Cassiopeiae sehr intensiv zu sehen, während H_β anfänglich hell, dann aber entschieden dunkel wurde, und so verblieb.

Welch scharfe Temperaturbestimmungen solche Beobachtungen selbst ohne irgend eine Messung zulassen, mag das folgende Beispiel beweisen. μ des superponierten Spektrums des Sternes γ Cassiopeiae wurde am 14. April 1885 zu 0.464 bestimmt. Der diesem Sterne entsprechende absolute schwarze Körper ist $m = 1.007$. Setzt man $\lambda_1 = H_\alpha = 0.656$ und $\lambda_2 = H_\beta = 0.486$, so wird $\frac{\Theta'}{\Theta}$ die relative Temperatur der Sternphotosphäre gegen die des Kernes durch die Ungleichung bestimmt:

$$0.767 > \frac{\Theta'}{\Theta} > 0.690$$

deren Grenzen für den Umstand, daß man H_α hell, H_β dunkel sah, sonst aber keine Messungen anstellte, wohl eng genug gezogen sind.

Der Stern β Orionis besitzt die Eigentümlichkeit, die Linie H_β bald als schwarze Linie zu zeigen, bald aber vollständig kontinuierlich zu sein. H_α ist stets unsichtbar, also weder hell, noch dunkel; mithin geht für diesen Fall die Ungleichung in eine Gleichung über. Für denselben ist $\mu = 0.455$, $m = 0.987$. Es folgt also aus dem Verhalten der Linie H_α und H_β :

$$\frac{\Theta'}{\Theta} = 0.684, \quad \frac{\Theta'}{\Theta} \leq 0.761$$

wo die Grenzen ebenso eng sind. Wird eine Linie eines Stoffes (von dessen Anwesenheit man natürlich Kenntnis haben muß) unmerklich, so halten sich Absorption und Emission des absorbierenden Körpers gerade das Gleichgewicht. Da aber dieses Gleichgewicht unabhängig von der Wellenlänge nicht darstellbar ist, d. h. nicht durch das ganze Spektrum hindurch bestehen kann, so folgt daraus, daß Absorptionsvorgänge, wenn sie auch dem Auge verborgen bleiben, den feineren Beobachtungen nie entgehen werden.

Das Absorptionsspektrum enthält, vorausgesetzt, daß die Lichtquelle, deren Strahlen absorbiert werden, als bekannt vorausgesetzt werden kann, zwei Elemente μ' und λ' , die es vollkommen bestimmen. Denn m ist nicht als unabhängig zu betrachten,

da es mit der Temperatur zugleich gegeben ist, diese aber durch μ' und \mathcal{A} Kraft des Dispersionssgesetzes berechnet werden kann¹

Fügen wir noch hinzu, daß sich das Absorptionsspektrum sowohl gasförmiger als fester Körper ebenso zusammenfassen läßt, wie das Emissionsspektrum, so bleibt über dasselbe wesentlich nichts Neues mehr zu sagen übrig, so daß wir uns einer speziellen Art der Absorptionsspektren zuwenden können

b) Wenn auf einen Körper, dessen kleinste Teilchen ebenfalls die Fähigkeit schwingende Bewegungen auszuführen, besitzen, eine fremde Schwingung fällt, die in dem Körper irgend einen der Oszillationsgeschwindigkeit proportionalen Widerstand antrifft so sehen wir stets Schwingungen entstehen, welche teils aus den eigenen, teils aus den ankommenden, teils aus Verbindung beider unter sich zusammengesetzt waren. Die Kombinationen der ankommenden Wellen untereinander besitzen nun die Eigentümlichkeit, durch den Widerstand des Mediums am wenigsten verändert zu werden, und diese werden es daher vorzüglich sein, welche nach Aufhören der Schwingungsursache noch weiter andauern während sowohl die Eigenschwingungen, als deren Kombinationen mit den ankommenden Wellen alsbald vollständig extinguiert werden

Der explizite Ausdruck für die Intensität eines Kombinationsstrahles der ankommenden Schwingung $\sum P \sin pt$ lautet, wenn man den geringen Einfluß des Widerstandes vernachlässigt ganz so wie der für die Intensität der sekundären Linie gefunden

$$I = \frac{\lambda_1^6 \lambda_2^6 (\lambda_1 \pm \lambda_2)^2}{(l^2 - \lambda_1)^2 (l - \lambda_2)^2 [\lambda_1 \lambda_2^2 - l^2 (\lambda_1 \pm \lambda_2)]} \frac{4l}{(2\pi c)^6} \frac{16\mu}{\pi} \frac{\mathcal{A}}{(\lambda_1^2 + \mu)^2 (\lambda_2 + \mu)} \quad (347)$$

wobei λ_1 und λ_2 Strahlen der ankommenden, l der eigentümlichen Wellen sind. Man erinnert sich sogleich, daß dieses Spektrum kein in unserem Sinne genommenes kontinuierliches ist. Je nachdem nun die Kombination $\lambda_1 + \lambda_2$ oder $\lambda_1 - \lambda_2$ in die Grenzen des sichtbaren Spektrums hineinfällt, wird das erregte Spektrum ein Kolorszenz- oder ein Fluoreszenzspektrum genannt

Die hauptsächlichsten Eigenschaften derselben sind

Für unendlich lange und unendlich kurze Wellen wird die Intensität des Spektrums gleich Null. So oft einer der auffallenden Strahlen mit der eigentümlichen Schwingung des Körpers gleiche Farbe besitzt, wird die Intensität unendlich groß, in Wirklichkeit kann dieser Fall natürlich nicht eintreten, wie man auch sieht, wenn der Widerstand des Äthers nicht vernachlässigt wird. Dieses Unendlichwerden bedeutet nur, daß die Intensität der Strahlung als solche ein Maximum erreicht, von welchem ein großer Teil als Intensität verloren geht und als Molekularbewegung fortbesteht. Es ist also in jedem Fluoreszenzspektrum ein Maximum für jene Strahlen zu erwarten, welche von dem Körper am lebhaftesten absorbiert werden. Die Erfahrung bestätigt zunächst die Existenz eines solchen Maximums, und das Vorhandensein energiereicher Absorption durch den Umstand, daß Licht, welches Fluoreszenz erweckt hat, in diesem Körper solche zu wecken nicht mehr im Stande ist.

Ist das erzeugende Licht diskontinuierlich, so zeigt auch das Fluoreszenzspektrum analoge Diskontinuitäten. Wir sagen analoge und nicht dieselben, weil das Fluoreszenzspektrum zugleich von stets zwei Wellenlängen abhängt, daher die Erregung des einen Strahles immer durch die des andern abgeändert werden kann. Endlich kann über

¹ Vgl. hierzu Tafel VII

auch das Fluoreszenzspektrum selbst diskontinuierlich sein, insofern der Äther des Körpers nicht notwendig stetig ineinander übergehende Schwingungen zu vollführen braucht.

Obwohl die Intensität des Spektrums eine geringere ist, als die des erregenden Spektrums, so sind im allgemeinen die Veränderungen desselben mit Temperatur und Zustand fast im quadratischen Verhältnis wachsend raschere. Ob auch λ , die eigentümliche Schwingung des Äthers Temperatureinflüssen unterworfen ist, darüber fehlt jeder Anhaltspunkt.

Im ganzen ist die theoretische Erklärung der Fluoreszenz- und Kaloreszenzspektre ziemlich schwierig und unsicher. Denn betrachtet man die vollständige Schwingungsgleichung, so müssen diese Spektre als eine große Zahl von Superpositionen angesehen werden. Sie werden dem Gesagten nach also jedenfalls geeignet sein, gnostische Beobachtungen sonst unzugänglicher Spektralregionen zu vermitteln, sogar Wellenbestimmungen zu ermöglichen, aber nicht geeignet, auf die näheren Eigenschaften des erregenden Spektrums zuverlässige Schlüsse zu bauen.

31. Zusammenfassung.

Obwohl wir die diskontinuierlichen Spektre in steter Verbindung mit den bereits bekannten kontinuierlichen beliefen, wird es doch erwünscht sein, in einem kurzen Rückblicke erstens zu zeigen, daß sie ohne neue Annahmen aus dem kontinuierlichen Spektrum entwickelbar sind, und umgekehrt einen Beweis für die Richtigkeit der allgemeinen Spektralgleichung enthalten. Ist das geschehen, so haben wir noch die wesentlichen neuen Annahmen zu besprechen, die diesem zweiten Teile der entwickelten Theorie hinzugefügt wurden.

Für die Identitätserweisung der beiden Theorien ziehen wir das Drapersche Gesetz heran, welches als Forderung des Kirchhoffschen so lange gilt, wie dieses selbst; für Gase also innerhalb der Eingangs aufgezählten Grenzen ebenfalls. Wir wählen nun einen beliebigen festen Körper und ein n -liniges Gas, die wir beide auf dieselbe Temperatur erwärmen, wo die violette Begrenzung gerade bis zur Linie λ_k reiche. Dann muß die unendlich kleine aber konstante Intensität an der Stelle λ_k beider Spektre die gleiche sein. Eben diese Gleichheit tritt ein für eine Temperatur, wo die brechbare Begrenzung bis zur Linie λ_{k+1} des Gases reicht usw. Daraus folgt aber, daß in Bezug auf konstante Intensität die Spektralelemente eines Gases und eines festen Körpers sowohl der Wellenlänge als der Temperatur nach sich ganz gleich verändern. Dieses ist aber nicht anders möglich, als wenn die Spektralgleichung für beide Körper dieselbe ist.

Umgekehrt bildet die Lockyersche Beobachtungsmethode einen Beweis für die Richtigkeit dieser Gleichung. Denn die oberflächlichste Betrachtung zeigt, daß sich für die Längen der Linien stets eine Gleichung hinschreiben läßt.

$$\lambda^p + a_1 \lambda^{p-1} + \dots + a_{p-1} \lambda + a_p = 0$$

in welcher die reellen Koeffizienten Funktionen der Temperatur und der stofflichen Beschaffenheit sowie der Längen der Linien sind. Setzt man für die Längen der Linien beliebige Werte ein, so berechnet sich daraus die zugehörige Wellenlänge, und es ist klar, daß sich durch geeignete Wahl der Koeffizienten stets erreichen läßt, daß eine oder mehrere Linien an einer beliebigen Stelle des Spektrums verschwinden. Mit anderen Worten: Bloß durch Veränderung der Temperatur wären wir im Stande, beliebige

Linien eines Spektrums ohne beträchtliche Änderungen der Nachbartheile zum Verschwinden zu bringen, und Bloß durch Veränderung der Temperatur konnte irgend eine beliebige Linie als die längste des Spektrums dargestellt werden. Diese beiden Sätze sind aber falsch oder richtiger wohl allgemeiner, als sie die Erfahrung bestätigt, denn die Lage der längsten Linie eines Spektrums ist nicht willkürlich, und es können durch bloße Temperaturänderungen nicht Linien aus der Mitte des Spektrums zum Verschwinden gebracht werden. Bei reellen Wurzeln der Gleichung für die Wellenlängen drückt sie aber diese beiden Erfahrungssätze nur dann aus wenn $p = 2$, die Gleichung quadratisch ist. Da sie aber in der That nur eine Inversion der Spektralgleichung ist, in welcher die Intensität unendlich klein und konstant gesetzt wurde, so ist auch hiermit die Richtigkeit der Spektralgleichung bewiesen.

Auf die Anschauungen näher einzugehen, welche wir uns von der Gestalt einer Gasmolekel bildeten ist wohl überflüssig, da die Resultate zwar Folgen dieser Anschauungen sind zugleich aber aus viel allgemeineren und fester bestehenden Prinzipien ableitbar waren. Wir erwähnen sie also mehr der Balmer'schen Gleichung halber, deren Ableitung am Zurückgehen bis auf den Bau der Molekel erhascht.

Wir betrachteten die Molekel als Aggregat von n Atomen, deren jedes als Individuum und Ganzes mit einer gewissen Ätherhülle umgeben ist, welche stetig in den freien intramolekularen Äther übergeht. War es möglich, die Bewegungen der Atome innerhalb der Molekel darzustellen, oder auch nur ihre Bahnradien aufzuschreiben so konnten die Wellenlängen aller in dem Spektrum des Körpers auftretenden Linien im Voraus angegeben werden. Das ganze Problem ist aber wie wir es mehrmals hervorhoben, bloß eine Beschreibung Eigenschaften der Materie zu erklären, und gehört daher nicht eigentlich in das Gebiet der theoretischen Spektralanalyse.

Die Erklärung der Breite der Linien beruht wesentlich auf dem Umstande, daß die Atombewegungen zum Teil unfrei sind, zum Teil aber nicht scharf hervortretende Mittelzustände darstellen können. Der Umstand, daß für sämtliche n Linien nur eine einzige Breitengleichung gegeben ist, macht natürlich die von uns eingeschlagene Lösung zu einer sehr fröhlichen. Doch ist dies für die Theorie von keinem Belange, da wir die Resultate nicht weiter benutzten, und übrigens hervorhoben, daß die Breite der Linien nur als sekundäres Element zu betrachten sei. Unsere Abschweifung auf mögliche Einflüsse der Atom- und Molekularbewegung, waren, so unsicher sie auch sind nur dazu bestimmt, diese Einflüsse nicht a priori zu verneinen.

Die Theorie der sekundären Linien sowie des Fluoreszenzspektrums sind den üblichen Behandlungen angemessen, unsicher. Schon der Umstand, daß die Intensität der von der ankommenden erregten Welle unendlich werden kann, wenn bloß die ankommende Welle mit der eigentümlichen gleiche Schwingungsdauer besitzt, muß Zweifel erregen, denn die Erklärung, daß das Unendlichwerden der Intensität einfach Absorption bedeutet, ist in der Gleichung nicht begründet. Wir sind aber von der bekannten Theorie dieser Erscheinung nicht abgewichen, weil weder die sekundären Linien, noch die Erscheinungen der Phosphoreszenz usw. in der Spektralanalyse eine nennenswerte Rolle spielen. In Bezug auf beide Erscheinungen wird man übrigens ganz allgemein leicht den Beweis erbringen können, daß sie sich einem kontinuierlichen Spektrum nicht einfügen lassen, und damit hören für sie alle von uns abgeleiteten allgemeine Gesetze in dieser unmittelbaren Form zu gelten auf.

Was nun endlich die Zusammenfassung der kontinuierlichen und diskontinuierlichen Spektren betrifft, so ist darüber das Wichtigste schon mehrmals hervorgehoben und gipfelt in dem Satze, daß das kontinuierliche Spektrum direkt in das diskontinuierliche übergeht, wenn die unabhängige Variable zur springend veränderlichen wird. Die zur Elimination der Konstanten benutzten Parametergleichungen sind schon früher besprochen und auf ihre Allgemeinheit untersucht worden.

32. Quantitative Spektralanalyse.

Unter quantitativer Spektralanalyse verstehen wir die Bestimmung der Stoffmenge eines Körpers von gegebenem Zustande aus seiner Strahlung. Die Zuthat „von gegebenem Zustande“ ist wesentlich. Denn es wäre ungereimt, von der Spektralanalyse die quantitative Bestimmung z. B. eines festen Körpers zu fordern, während er der Beobachtung nur als Lösung oder als Gas unterworfen werden kann. Wir müssen uns also darauf beschränken, die Untersuchung für jenen Zustand durchzuführen, bei welchem er der Beobachtung unterliegt, die Frage, ob und wie diese Bestimmung auf einen andern als den unmittelbaren gegebenen Zustand zu reduzieren sei, anderen Zweigen der Wissenschaft überlassend.

Vor allen Dingen muß die Emission eines Gemenges verschiedener Stoffe untersucht werden. Dabei genügt es offenbar nicht, die Spektren der einzelnen Stoffe mit ihren respektiven Mengen und Absorptionskoeffizienten in Rechnung zu ziehen, da ja absorptive Wechselwirkungen vorkommen, und viele absorbierende Teilchen rückwärtigeren Schichten angehören, welchen hierbei eine Absorption auf die vorderen emittierenden Schichten zugeschrieben würde, was ungereimt wäre. Wir verfahren daher folgendermaßen:

Das aus n Stoffen bestehende Gemenge teilen wir in m Schichten von solcher Dünne, daß in jeder ν_1 Molekeln des ersten, ν_2 Molekeln des zweiten, ν_n Molekeln des n -ten Stoffes enthalten seien. Ist e die Emission eines absolut schwarzen Körpers, so emittiert die erste Schichte vom ersten Stoffe $e[1 - (1 - \alpha_1)^{\nu_1}]$. Davon absorbieren alle übrigen Molekeln einen Teil, so daß heraustritt:

$$e[1 - (1 - \alpha_1)^{\nu_1}](1 - \alpha_2)^{\nu_2}(1 - \alpha_3)^{\nu_3} \dots (1 - \alpha_n)^{\nu_n}$$

Die zweite Schichte emittiert von demselben Stoffe wieder $e[1 - (1 - \alpha_1)^{\nu_1}]$, und absorbiert davon den Bruchteil $(1 - \alpha)^{\nu_2} \dots (1 - \alpha_n)^{\nu_n}$, so daß wieder aus der ersten Schichte die Intensität

$$e[1 - (1 - \alpha_1)^{\nu_1}](1 - \alpha_2)^{2\nu_2}(1 - \alpha_3)^{2\nu_3} \dots (1 - \alpha_n)^{2\nu_n}(1 - \alpha_1)^{\nu_1}$$

hervorgeht. Die Emission der m -ten Schichte für den ersten Stoff ist also nachdem sie das Gemenge nach der ersten Schichte verlassen:

$$e[1 - (1 - \alpha_1)^{\nu_1}](1 - \alpha_2)^{m\nu_2}(1 - \alpha_3)^{m\nu_3} \dots (1 - \alpha_n)^{m\nu_n}(1 - \alpha_1)^{(m-1)\nu_1}$$

Addiert man diese Glieder der geometrischen Progression bis zum m -ten Gliede, so kommt als Emission des ersten Stoffes:

$$L = e[1 - (1 - \alpha_1)^{\nu_1}](1 - \alpha_2)^{\nu_2}(1 - \alpha_3)^{\nu_3} \dots (1 - \alpha_n)^{\nu_n} \frac{1 - [(1 - \alpha_1)^{\nu_1}(1 - \alpha_2)^{\nu_2} \dots (1 - \alpha_n)^{\nu_n}]^m}{1 - (1 - \alpha_1)^{\nu_1}(1 - \alpha_2)^{\nu_2} \dots (1 - \alpha_n)^{\nu_n}} \dots \quad (348)$$

Giebt man nun den vorkommenden Absorptionskoeffizienten α die Bedeutung dieser Größen für die Stoffmenge 1, so ist $m\nu_r = q_r$ die Menge des r -ten Stoffes in einem von

dem Sehkegel aus dem Gemenge herausgeschnittenen Raume. Die Exponenten ν können dann ganz einfach weggelassen werden, und man hat, indem man zunächst mit $\frac{1-\alpha_1}{1-\alpha_1}$ multipliziert für den ersten Stoff

$$L = \frac{1 - \prod_1^n (1 - \alpha_i)^{q_i}}{1 - \prod_1^n (1 - \alpha_i)} \prod_1^n (1 - \alpha_i) \frac{(\alpha_1}{1 - \alpha_1} \quad (549)$$

Bedenkt man, daß $e\alpha_1$ gerade die auf die Einheit der Stoffmenge bezogene Emission des ersten Stoffes ist, so kann man das letzte Glied in der Form schreiben

$$\frac{(\alpha_1}{1 - \alpha_1} = \frac{4}{\pi D} m^4 O^4 \frac{\mu_1^4 \lambda^{-4}}{m^4 (\lambda + \mu_1) - \mu_1^4 (\lambda + m)} \quad (550)$$

und erhält so, indem man über alle n Stoffe summiert als Intensität des Spektrums des ganzen Gemenges

$$I = \frac{4}{\pi D} m^4 O^4 \frac{1 - \prod_1^n (1 - \alpha_i)^{q_i}}{1 - \prod_1^n (1 - \alpha_i)} \prod_1^n (1 - \alpha_i) \sum_1^n \frac{\mu_i^4 \lambda^{-4}}{m^4 (\lambda + \mu_i) - \mu_i^4 (\lambda + m)} \quad (551)$$

Es bedarf nicht vielen Überlegens, um einsehen zu können, daß dieses Spektrum nicht mehr identisch ist mit dem eines kontinuierlichen Spektrums bei der Stoffmenge g . Es genügt zu diesem Behufe nachzuweisen, daß die Übereinstimmung bereits für eine Mischung zweier Stoffe nicht mehr gilt.

Auf dieser Eigenschaft der Mischspektren beruht aber gerade die Möglichkeit einer quantitativen Bestimmung. Denn da die Temperatur des Gemenges für alle Stoffe als dieselbe angenommen wird, so könnte ein kontinuierliches Spektrum nur so zu Stande kommen, wenn zwischen den $\mu_1, \mu_2, \dots, \mu_n$ der n verschiedenen Stoffe und dem μ des Summationsspektrums eine von der Stoffmenge abhängige, die Wellenlänge nicht enthaltende Relation bestünde, was ungereimt ist, da μ nur von der Temperatur und der stofflichen Beschaffenheit abhängen sollte.

Diese allgemeine Emissionsgleichung enthält $2n+1$ Unbekannte, nämlich die n Stoffmengen und μ und die Temperatur O oder m . Für Zwecke der Emissionsanalyse nehmen wir aber stets an, daß die Temperatur, mithin auch m , sowie die Art der glühenden Stoffe also auch μ bekannt sei. Man erhält somit eine Gleichung mit n Unbekannten q_i , die durch Beobachtung von je einer Linie aller n Stoffe gelöst werden kann.

Ganz ähnliche Verhältnisse gelten natürlich für das Absorptionsspektrum. Besteht dieses aus n Stoffen, so ist es ebenfalls unmöglich, dasselbe für alle Wellenlängen mit einem Absorptionsspektrum eines „mittleren“ Stoffes zu identifizieren und es genügt mithin bei bekanntem Zustande des Körpers und bekannten Eigenschaften der absorbierten Strahlung ebenfalls n Beobachtungen (von jedem Stoffe eine charakteristische Linie) zur vollständigen Ermittlung der vorhandenen Stoffmengen.

Da sich das kompliziertere Spektrum mit der Wellenlänge nicht so verändert, wie ein einfach kontinuierliches, so folgt hieraus, daß nicht alle Stoffe nach Maßgabe ihrer Mengen auch intensive Strahlen besitzen werden. Diese Unterschiede werden von der Größe der vorhandenen Menge, von stofflichen Beschaffenheiten und hauptsächlich von der Lage ihrer Linien abhängen. Wir müssen also erwarten

Daß nicht alle Stoffe mit derselben Genauigkeit bestimmbar sind, und

wo A irgend eine von der stofflichen Beschaffenheit der betreffenden Substanz abhängige Konstante ist die man bestimmen kann, wenn man den Extinktionskoeffizienten einer absorbierenden Lösung desselben Stoffes von genau bekannter Konzentration sucht

Der Extinktionskoeffizient einer absorbierenden Substanz ist also proportional der Menge derselben, und dieses einfache Gesetz bildet die Grundlage der quantitativen Analyse. Es braucht wohl nicht besonders erwähnt zu werden, daß die Konstante A für jene Wellenlänge bestimmt werden muß für welche sie benutzt wurde. Denn das Gesetz (357) gilt bei derselben Konstante A nur für dieselbe Wellenlänge. Daraus ist auch ersichtlich, warum weißes (Misch-)Licht für analytische Zwecke unbrauchbar ist. Die Integrale $\int L d\lambda$ und $\int L_0 d\lambda$ zwischen denselben Grenzen genommen und wie die einfachen Größen L , L_0 behandelt, führen zu einer viel verwickelteren Gleichung abgesehen davon, daß sie das ganze Absorptionsspektrum, und nicht nur einen Teil desselben als bekannt voraussetzen.

Wie man die Analyse auf mehrere in derselben Lösung enthaltene und aufeinander chemisch nicht wirkende Substanzen ausdehnt, ist leicht zu sehen. Der Extinktionskoeffizient setzt sich aus den beiden der einzelnen Stoffe ε_1 und ε_2 so zusammen, daß wird

$$E = \varepsilon_1 + \varepsilon_2 \quad (358)$$

Stellt man die Messungen an zwei verschiedenen Spektralregionen von der Wellenlänge λ und λ_0 an so erhält man die beiden Gleichungen

$$E = \varepsilon_1 + \varepsilon_2 \quad \text{und} \quad E = \varepsilon_1 + \varepsilon_2 \quad (359)$$

die kraft der Bedeutung von ε in die folgenden übergehen

$$E = A_1 M_1 + A_2 M_2 \quad E = A_1 M_1 + A_2 M_2 \quad (360)$$

woraus sich M_1 und M_2 bestimmen läßt, wenn die Konstante A für beide Stoffe in zwei verschiedenen Spektralregionen bekannt ist.

b) Behandeln wir die Frage nach unseren Gleichungen, so ist ganz allgemein für n Stoffe

$$L = \frac{4}{\pi} \mu A \frac{\lambda^2}{(\lambda^2 + \mu^2)^2} \prod_{i=1}^n \left\{ 1 - \frac{\mu_i^4}{m^4} \left(\frac{\lambda^2 + m^2}{\lambda^2 + \mu_i^2} \right)^2 \right\}^{q_i} \quad (361a)$$

wenn man die Emission derselben vernachlässigen darf. Hier ist es nicht nötig ein so kompliziertes Gesetz aufzustellen, wie es bei der Emission geschah, da alle Teilchen absorbieren, die Absorption mithin ganz dieselbe ist, ob nun der Strahl zuerst durch die Menge q_i des i -ten Stoffes usw. durchging, oder ob die Stoffe gemengt sind. Logarithmiert man die Gleichung, so kommt

$$\sum_{i=1}^n q_i \log \left\{ 1 - \frac{\mu_i^4}{m^4} \left(\frac{\lambda^2 + m^2}{\lambda^2 + \mu_i^2} \right)^2 \right\} = \log \left\{ \frac{\pi}{4\mu} \frac{L}{A} \frac{(\lambda^2 + \mu^2)^2}{\lambda^2} \right\} \quad (361b)$$

und liefert, sobald nur die emittierende Lichtquelle (A, μ) und die Temperatur (m) sowie die Natur (μ_i) des absorbierenden Stoffes bekannt sind, durch n Beobachtungen von verschiedenen Spektralregionen die Stoffmengen aller n Stoffen aus einfachen linearen Gleichungen.

Außerdem ermöglicht aber diese explizite Form der Gleichung auch die Reduktion der Ergebnisse auf verschiedene Temperaturen, indem man einfach

$$K(\mu O)^4 - AD(uO) \frac{Q}{O} + hD = 0$$

zu setzen hat. K und k bestimmen sich einfach aus bekannten Lösungen von bekannter Temperatur. Ist aber die Reduktion innerhalb einer Grenze auszuführen, in der die spezifische Wärme nahezu konstant gesetzt werden darf (was meistens in einem Intervalle von selbst 100° erlaubt sein wird), so hat man einfach zu setzen:

$$\mu = \mu_0 \frac{\Theta_0}{\Theta}$$

wo $\mu_0 \Theta_0$ für einen Körper eine Konstante darstellt. Man kann somit die gefundene Stoffmenge auf eine Lösung von gewünschter Temperatur beziehen, oder umgekehrt eine beliebig temperierte Lösung benutzen (so lange nur deren eigene Emission nicht in Betracht kommt), wenngleich die Analyse für eine ganz bestimmte Temperatur erfordert ist.

c) Eingedenk der Vorteile, welche die Methode der langen und kurzen Linien mit sich brachte, versuchen wir diesen Fall auch für die Absorptionsanalyse zu verwerten. Dabei ist es nötig zu besitzen: eine Lichtquelle, welche in verschiedenen Punkten verschiedene nach bekanntem Gesetze wechselnde Temperaturen zeigt, oder bei konstant temperierter Lichtquelle ein Gefäß mit wechselnder Dicke (am einfachsten ein keilförmiges Gefäß): endlich können beide Umstände vereint sein. Da die Bedingungen dieser Methode doch nur künstlich hergestellt werden, so nehmen wir der Einfachheit halber konstante Lichtquelle (d. h. wir fangen nicht das Bild, sondern das diffuse Licht derselben auf) und prismatische Gefäße an. Unter dem Endpunkte der Linie ist dann jener Punkt der Linie zu verstehen, für welchen die bei der Dicke δ des Gefäßes transmittierte Intensität bis auf ein unendlich Kleines mit der Intensität des Hintergrundes identisch wird. Man hat also für n Stoffe wieder ganz allgemein die Gleichung (361a), in welcher jetzt aber das Verhältnis

$$L: \frac{4}{\pi} \mu A \frac{\lambda^2}{(\lambda^2 + \mu^2)^2} = \iota_1, \log \iota_1 = \iota' \quad . \quad . \quad . \quad . \quad . \quad . \quad (362)$$

für alle Farben konstant ist, und so ein für allemal bestimmt werden kann. Die Gleichung der quantitativen Absorptionsanalyse wird also sehr einfach zur folgenden:

$$\sum_1^n q_r \log \left\{ 1 - \frac{\mu_r^4}{m^4} \left(\frac{\lambda^2 + m^2}{\lambda^2 + \mu_r^2} \right)^2 \right\} = \iota' \quad . \quad . \quad . \quad . \quad . \quad . \quad (363)$$

die für n Spektralstellen angewendet auf ein System von n linearen Gleichungen in den q führt. Die Messung geschieht hier so, daß man die Dicke des Glasgefäßes an der Stelle mißt, wo die Absorptionsbande mit dem Hintergrunde gleich wird, d. h. wo die dunkle Linie verschwindet.

Hat man nun nach dieser oder der vorigen Methode q bestimmt, so ist dieses die in der Dicke δ des Gefäßes enthaltene Stoffmenge, woraus sich auch die Stoffmenge, auf die Einheit des Volumens bezogen, berechnen läßt.

Vergleicht man beide Methoden gegeneinander, so besitzen sie gemeinsam den Vorteil, von Subjektivitäten befreit zu sein, denn beidemal vergleicht man die Intensitäten derselben Spektralstellen; nur ist nach der ersten Methode der Quotient besonders zu bestimmen, während er für die zweite ein für allemal festgegeben ist. Außerdem ist der Vorteil des letzteren, daß sie nur den Punkt aufsucht, wo zwei Intensitäten gleich werden, während der erstere Vorgang wirklich zwei Intensitätsmessungen erfordert.

B Emissionsanalyse

a) Zum Behufe der Quantitätsbestimmung der n Bestandteile eines emittierenden Gemenges, das natürlich ganz allgemein in Gasform vorausgesetzt werden darf, schreiben wir die Gleichung (351) in der Form

$$\prod_i^n \left[1 - \frac{u_i^4}{m^4} \left(\frac{\lambda^2 + m}{\lambda + u_i} \right) \right]^{u_i} = 1 - \frac{\prod_i^n \left[1 - \frac{u_i^4}{m^4} \left(\frac{\lambda + m}{\lambda + u_i} \right) \right] \frac{\pi D}{4} \frac{L}{m^4 O^4}}{\prod_i^n \left[1 - \frac{u_i^4}{m^4} \left(\frac{\lambda + m}{\lambda + u_i} \right) \right] \sum_i^n m^4 (\lambda + u_i) - u_i^4 (\lambda + m)} \quad (364)$$

die nun durch Logarithmieren einfach in eine lineare Gleichung in q übergeht. Durch n in verschiedenen charakteristischen Linien des Spektrums angestellten Beobachtungen erhält man ein vollständiges lösungsfähiges System. Da hier Intensitäten (nach irgend einem Maße, das aber auch der konstanten D zu Grunde liegen muß) gemessen werden, so muß auch die Entfernung des Beobachters von der Lichtquelle in Betracht gezogen und auf dasjenige Maß reduziert werden, welches in D angenommen ist. Streng muß die Voraussetzung eingehalten sein, daß sich während der ganzen Messung die Intensität oder Temperatur des Gasgemisches nicht ändere, während bei der Absorptionsanalyse nur vorausgesetzt wird, daß eine Änderung während der Vergleichung desselben Spektralspektrums nicht vorkomme. Am besten wird man auch hier mit dem diffusen Lichte der Gas Mischung arbeiten, da dann anzunehmen ist, daß jeder Strahl durchschnittlich derselben Temperatur zukomme.

b) Benutzt man aber zum Behufe der Analyse das Bild der Lichtquelle, die in verschiedenen Punkten verschiedene Temperaturen besitzen mag, so kann man nach der Lockyer'schen Methode verfahren, indem man die Länge der Linien — also direkt die Temperaturen mißt, bei welchen der Lichteindruck einer Linie gerade verschwindet. Dann wird $L = c$ konstant und unendlich klein und an Stelle von u tritt überall

$$u_i = c_i O_i$$

wenn c_i eine von Stoff zu Stoff variierende Konstante bedeutet. Wie man direkt die Länge einer Linie als die Temperatur ihres Verschwindens bestimmt, werden wir später besprechen. Hier genügt es hervorzuheben, daß man durch diese Methode von allen Schwankungen der Temperatur frei wird, da ja die Stoffmenge gerade in dem Augenblicke bestimmt ist, in welchem die Temperatur gemessen wird.

Auch hier ist es natürlich möglich, die berechneten Stoffmengen auf beliebige Temperaturen zu reduzieren.

C Analyse aus der Zahl der Spektrallinien

Die einfachste quantitative Analyse ist entschieden jene, welche zuerst Lockyer andachte, indem er einfach die Zahl der Linien eines Stoffes zählt, welche in einem Gemenge bei der Temperatur O sichtbar sind. Diese Zahl stellt er bei gegebenen Prozentgehalte ein für allemal fest und erreicht, indem er noch die Länge der Linien schätzungsweise in Betracht zieht, eine erstaunliche Genauigkeit.

Es ist aber einleuchtend, daß diese Methode um so weniger genau sein kann, je weniger Linien ein Stoff überhaupt besitzt. Denn die Zunahme der Zahl der Linien

ist selbstverständlich eine diskontinuierliche. Daher muß Lockyer auch noch auf die Längen der Linien Acht haben.

Die theoretische Entwicklung dieser Aufgabe ist äußerst schwierig: man müßte aus der vorher (351) benutzten Emissionsgleichung die Wellenlänge λ_1 und λ_2 entwickeln, bei welcher die Intensität i wird, also die Grenzen des Spektrums für die Temperatur Θ darstellen. Man erhält so eine Gleichung in λ vom q -ten Grade, die natürlich allgemein gar nicht lösbar ist. Wäre nun aber λ_1 und λ_2 bekannt, so müßte die entsprechende Ordnungszahl r dieser Linien aus den Balmerischen Formeln für den betreffenden Stoff entwickelt werden, indem man hätte:

$$\frac{\lambda_1^2}{\mu r^2} = \frac{1}{q(r_1) - 1}, \quad \frac{\lambda_2^2}{\mu r^2} = \frac{1}{q(r_2) - 1}$$

und da allgemein λ_1 und λ_2 in r_1 und r_2 nicht eine ganze Zahl liefern würde, wenn nicht eben λ_1 und λ_2 Linien desselben Stoffes sind, so müßte für r_1 und r_2 jene ganze Zahl genommen werden, welche resp. der nächst kleineren und nächst größeren Wellenlänge als λ_1 und λ_2 entspricht. Dann ist $r_2 - r_1$ die Zahl der bei der Temperatur Θ sichtbaren Linien durch Θ_1 und q_1 der Stoffmenge ausgedrückt. Führt man diese Rechnung für alle Stoffe aus, so erhält man alle n Stoffmengen, aber nicht mehr als lineare Gleichungen. Man bemerkt, daß die praktisch einfachste Methode gerade theoretisch die größten Schwierigkeiten bietet: erstens technische Schwierigkeiten in der Auflösung der Gleichung; theoretische, indem die Kenntnis der Wellenlängengleichung für alle Stoffe gefordert ist.

Freilich kann man die ganze Sache umkehren, indem man zu gegebenen Stoffmengen die Grenzen des Spektrums sucht, und nun aus Spektraltafeln die zwischen diese Grenzen fallende Anzahl von Linien jedes einzelnen Stoffes abzählt, und dann die Resultate tabellarisch anordnet. Doch wird dieser Vorgang nur dann lohnend sein, wenn man stets eine Mischung derselben Stoffe zu untersuchen hat, welcher Fall im praktischen Leben oft häufig genug vorkommen mag.

Um ein Beispiel für die theoretische Behandlung dieses Problems zu geben, berechnen wir hier die Zahl der Linien eines einfachen Gases, für welche die (spezielle) Balmerische Gleichung gilt, und dessen Absorptionsvermögen so klein sei, daß höhere als die erste Potenz desselben vernachlässigt werden können. Die Längengleichung lautet dann:

$$\Theta^{-2} = c_1 \sqrt{q} \lambda - c_2 \lambda^2 \quad \dots \quad (365)$$

Fasst man Θ als gegeben auf, so bedeutet λ die Wellenlänge desjenigen Strahles, welcher soeben verschwindet. Die beiden Grenzen des Spektrums sind somit:

$$\lambda_1 = \frac{c_1 \sqrt{q}}{2c_2} - \sqrt{\frac{c_1^2 q}{4c_2^2} - \frac{\Theta^{-2}}{c_2}}, \quad \lambda_2 = \frac{c_1 \sqrt{q}}{2c_2} + \sqrt{\frac{c_1^2 q}{4c_2^2} - \frac{\Theta^{-2}}{c_2}} \quad \dots \quad (366)$$

und diesen entsprechen nach der Balmerischen Gleichung die Ordnungszahlen:

$$n_1 = k \sqrt{\frac{\lambda_1}{\lambda_1 - \mu}}, \quad n_2 = k \sqrt{\frac{\lambda_2}{\lambda_2 - \mu}} \quad \dots \quad (367)$$

Bedeutet n die Zahl der bei der Temperatur Θ und der Stoffmenge q sichtbaren Linien, so hat man:

$$n = k \left[\sqrt{\frac{\lambda_2}{\lambda_2 - \mu}} - \sqrt{\frac{\lambda_1}{\lambda_1 - \mu}} \right] \quad \dots \quad (368)$$

und indem man λ_1 und λ_2 substituiert und der Symmetrie halber $\mu^2 = \frac{\Theta^{-2}}{c_2}$ setzt:

$$n = l \sqrt{\left(\frac{c_1}{2c}\right)^2 q - \mu} \sqrt{\frac{2\mu_0}{1/q \frac{c_1}{c} \mu_0 - (\mu_0 + \mu)}} \quad (369)$$

womit q aus der quadratischen Gleichung

$$2\mu_0 l \sqrt{\left(\frac{c_1}{2c}\right)^2 q - \mu} = n \frac{c_1}{c} \mu_0 \sqrt{q - n(\mu_0 + \mu)} \quad (370)$$

bestimmt werden kann

In ähnlicher Weise kann man die Methode der Linienzählung auch auf das Absorptionsspektrum übertragen, wenn man bei konstanter Temperatur und keilförmigem Absorptionsgefäß (wie wir es früher gethan) eine auf die Dicke des Gefäßes beim Verschwinden der Absorption Bezug habende Definition der Länge der Linie einführt. Doch darf man hierbei nicht vergessen, daß das Absorptionsspektrum nicht durch zwei Wellenlängen λ_1 und λ_2 sondern nur durch eine begrenzt ist. Man muß daher willkürliche Grenzen für die zweite Begrenzung annehmen. Wir crachten es jedoch nicht für nötig, näher auf diesen Gegenstand einzugehen.

Ein Hauptunterschied der Emissionsanalyse vor der Absorptionmethode besteht in der Notwendigkeit (sozusagen) absoluter Intensitätsbestimmungen, die den großen Nachteil mit sich führen, daß das unmittelbar beobachtete subjektive Spektrum zuerst auf ein objektives reduziert werden muß, wozu es der Kenntnis der Schwächung der benutzten Apparate als Funktion der Wellenlänge bedarf. Auch bei der Methode der Linienzählung tritt dieser Umstand auf, insofern die Grenzen des subjektiven Spektrums stets zu enge gezogen sind gegenüber den objektiven. Man erhält also die Anzahl der Linien für dieselbe Temperatur subjektiv stets zu klein. Von allen diesen Korrekturen soll der folgende diesem Zwecke gewidmete Abschnitt handeln.

33 Fortpflanzung der Spektren im Raume

Wenn eine Strahlung von einem Punkte des materiefüllten Raumes ausgeht, so pflanzt sie sich je nach der Länge der Welle mit verschiedener Geschwindigkeit in Kugelwellen fort. Da hier zwei Elemente, Entfernung und Größe der Welle zu betrachten sind, so kann man entweder die Verteilung des Spektrums in einem gegebenen Punkte des Raumes, oder das Spektrum in einem gegebenen Momente betrachten.

Ist das Spektrum, die Wellenlänge stets im Körper gemessen betrachtet im leeren Raume durch

$$I = \frac{4}{\pi} \mu \lambda / (\lambda + \mu) \quad (371)$$

gegeben, so ist die Intensität im materiefüllten Raume, dessen Brechungsindex n ist, gleich Ln . Im Aufpunkte t wo die Wellen mit der relativen Geschwindigkeit $\frac{1}{n}$ den Weg

$$i = \frac{t}{n} \quad (372)$$

zurückgelegt haben, wird sie $\frac{I n}{r}$. Da nun A durch die Intensität I_0 der Welle λ_0 ausgedrückt ist, so haben wir für das ganze Spektrum den Ausdruck

$$L_n = L_0 \frac{(\lambda_0^2 \nu^2 + \mu^2 n_0^2)^2}{\lambda_0^2} \frac{1}{t^2} \int_0^\infty \frac{\lambda^2}{(\lambda^2 \nu^2 + n^2 \mu^2)^2} d\lambda \quad (373)$$

Beachtet man, daß

$$n^2 = \frac{l^2 - \lambda^2}{k^2} \quad (374)$$

gefunden wurde, wo l und k das Medium charakterisierende Größen sind, so wird die Intensität nun in einer Variablen ausgedrückt.

$$L_n = L_0 \frac{(\lambda_0^2 \nu^2 + \mu^2 n_0^2)^2}{\lambda_0^2} \frac{1}{t^2} \int_0^\infty \frac{\lambda^2 [l^2 - \lambda^2]^2}{[\lambda^2 (\nu^2 k^2 - \mu^2) + \mu^2 l^2]^2} d\lambda \quad (375)$$

Das vollständige Spektrum befindet sich also stets in einer Kugelschale, dessen Dicke

$$\mathcal{A} = t \left(\frac{1}{n_{\lambda=\infty}} - \frac{1}{n_{\lambda=0}} \right) = \frac{k}{l} t \quad (376)$$

beträgt, und proportional der Zeit zunimmt. Würde also ein einziger Impuls der Lichtquelle stattfinden, so würde ein entfernter Beobachter die Lichtquelle gar nicht in der ihr eigenen Mischfarbe sehen, sondern sie nacheinander in allen homogenen Farben des Spektrums, von Rot angefangen, erblicken. Der Übergang einer Farbe in die andere wäre um so langsamer, je entfernter der Beobachter stünde, und die Dauer, während welcher er den momentanen Impuls als fortbestehend beobachtete, ist durch die Dicke der Kugelschale gegeben.

Fixsterne, welche in der ihnen eigenen unmeßbaren Entfernung von einem dunklen Körper bedeckt werden, (wie dies mit großer Wahrscheinlichkeit von einigen, z. B. von Algol wirklich behauptet werden darf) müßten in violettem Lichte verschwinden, und im roten Lichte wieder erscheinen. Da diese Erscheinung thatsächlich nie beobachtet wird, so ist sie ein Beweis für die unendliche Kleinheit der Ätherdispersion.

Im zweiten Falle nehmen wir an, es sei die Verteilung des Spektrums in einem Punkte des Raumes, dessen Entfernung von der Lichtquelle r sei, zu suchen. Zur Zeit t werden dann alle jenen Strahlen auf der Oberfläche einer mit dem Radius r um die Lichtquelle geschlagenen Kugel sich befinden, welche im Zeitpunkte τ ausgingen, und in der Dauer $t - \tau$ den Weg r zurücklegten. Die volle Intensität ist also gegeben, wenn man alle Strahlen summiert, welche zwischen der Zeit τ_0 und τ_∞ , der Austrittszeit der kürzesten und längsten Wellen, die Lichtquelle verließen. Es ist also:

$$\mathcal{A} = L_0 \frac{(\lambda_0^2 \nu^2 + \mu^2 n_0^2)^2}{\lambda_0^2} \frac{1}{r^2} \int_{t - r n_{\lambda=0}}^{t - r n_{\lambda=\infty}} \frac{\lambda^2 [l^2 - \lambda^2]^2}{[\lambda^2 (\nu^2 k^2 - \mu^2) + \mu^2 l^2]^2} d\tau \quad (377a)$$

Setzt man, was gleichgiltig ist, die Beobachtungszeit als Anfangspunkt der Zeitzählung voraus, so ist $t=0$, und schreibt man noch $\tau = -rn$, so kommt:

$$\mathcal{A} = L_0 \frac{(\lambda_0^2 \nu^2 + \mu^2 n_0^2)^2}{\lambda_0^2} \frac{1}{r} \int_{n_{\lambda=\infty}}^{n_{\lambda=0}} \frac{\lambda^2 [l^2 - \lambda^2]^2}{[\lambda^2 (\nu^2 k^2 - \mu^2) + \mu^2 l^2]^2} dn \quad (377b)$$

das heißt aber nichts anderes, als daß man, um die totale Intensität eines Spektrums zu erhalten, ganz einfach von $\lambda=0$ bis $\lambda=\infty$ über das ganze Spektrum zu integrieren habe. Anders ausgedrückt: Nach einer endlichen Zeit befinden sich in einem Punkte von endlicher Entfernung von der Lichtquelle alle denkbaren Schwingungen.

III Der ungetrennte Strahlenkomplex

34 Theorie des Mischlichtes

Obwohl wir das Spektrum als Summe aller Schwingungen unabhängig von räumlicher Trennung der einzelnen Strahlen definierten, wohl auch die Trennung nicht voraussetzten, mußten wir die Intensität in unseren Entwicklungen doch stets als Funktion der Wellenlänge auffassen. Wir gehen endlich noch zu dem Falle über, wo unmittelbar der ungesonderte Strahlenkomplex auf unser Bewußtsein wirkt. Dabei wollen wir aber, wie es die Erfahrung in jedem einzelnen Falle lehrt, nicht annehmen, daß das Auge, oder irgend ein Apparat den ganzen von $\lambda = 0$ bis $\lambda = \infty$ sich erstreckenden Komplex umfaßt, sondern nur den verhältnismäßig geringen Teil desselben, der zwischen den Wellenlängen λ_1 und λ_2 liegt, wobei z. B. für das menschliche Auge $\lambda_1 = 0.39$ und $\lambda_2 = 0.76$ beträgt.

a) Betrachtet man einen solchen Komplex näher, so fallen dann alsbald quantitative und qualitative Unterschiede auf, die wir als Intensität und (Misch)-Farbe bezeichnen. Der erstere Begriff kann seiner subjektiven Bedeutung entkleidet werden, der letztere nicht. Denn Farbe (wir verstehen darunter in diesem ganzen Abschnitte stets Mischfarbe) ist zu definieren als Wirkungs-Unterschied mechanisch gleicher Intensität.

Aus der Spektralgleichung folgt als Intensität des Strahlenkomplexes von $\lambda = \lambda_1$ bis $\lambda = \lambda_2$

$$I = \mathcal{A} \frac{4\mu}{\pi} \left[\frac{1}{2\mu} \arctg \frac{\mu(\lambda - \lambda_1)}{\mu + \lambda_1\lambda} - \frac{1}{2} \frac{(\mu - \lambda_1\lambda_2)(\lambda - \lambda_1)}{(\lambda_1 + \mu^2)(\lambda - \mu)} \right] \quad (378)$$

oder in einer von nun an stets zu gebrauchenden Bezeichnung

$$I = \mathcal{A} F(\mu) \quad (379)$$

da der Klammerausdruck bei demselben perzipierenden Auge nur von μ abhängt. \mathcal{A} ist die Totalintensität des Spektrums, I die Intensität zwischen den Grenzen λ_1 und λ_2 des Spektrums, $F(\mu)$ die Farbe des glühenden Körpers. Können die beiden letztgenannten Variablen unabhängig von einander bestimmt werden, so ist dadurch \mathcal{A} und μ , also das ganze Spektrum gegeben. Da der Beobachtung aber immer nur zwei Stücke zugänglich sind, nämlich Intensität und Farbe, so kann im allgemeinen daraus nur das auf die Einheit der Stoffmenge bezogene kontinuierliche Spektrum bestimmt werden. Sowie ein Spektrum mehr als zwei Elemente μ und \mathcal{A} enthält, kann immer nur das auf die Einheit der Stoffmenge bezogene kontinuierliche Spektrum dargestellt werden, welches ungesondert das gegebene Spektrum vollständig zu ersetzen vermag. Wir sagen vollständig, denn da jede Beobachtung zwei Daten liefert, und das kontinuierliche Spektrum zwei Parameter besitzt, so kann immer ein solches Spektrum, welches die Beobachtung befriedigt, dargestellt werden. Ein Beispiel: Ware glühendes Hydrogen gegeben, und bestimmte man die Intensität I und die Farbe $F(\mu)$ desselben, so war dadurch ein kontinuierliches Spektrum vollkommen definiert, welches dem Auge ganz genau die Erscheinung des glühenden Hydrogens bieten würde.

Man ersieht daraus, daß für ein diskontinuierliches Spektrum von n Linien zwischen $\lambda = \lambda_1$ und $\lambda = \lambda_2$ die Gleichung des ungesonderten Komplexes so zu schreiben wäre

$$I = \mathcal{A} \frac{4}{\pi} \mu \sum_1^n \frac{\varepsilon_i}{\lambda_i^2 + \mu}$$

Hier wäre der Faktor von \mathcal{A} als Farbe zu bezeichnen. Kennt man nun auch I und μ , so ist damit noch nichts gethan, da noch immer $2n$ Unbekannte bleiben, nämlich die n Wellenlängen der emittierten Strahlen und die n Breiten ε der Linien, die sich durch Beobachtung nicht bestimmen lassen. Man müßte daher wieder auf das explizite Spektrum zurückgehen und hätte einfach einen Umweg eingeschlagen. Es ist daher naturgemäfs, uns hier nur auf kontinuierliche Spektren zu beschränken.

b) Wir definierten die Farbe als ein rein subjektives Element, den Wirkungsunterschied mechanisch gleicher Intensitäten. Wenn wir gleich darauf im scheinbaren Widerspruche mit dem Gesagten $F(\mu)$ als Farbe definieren, so geschieht das nur Kürze des Ausdrucks halber.

Dafs Farbenempfindung nach unserer Definition jedem spektralanalytischen Reagens zukommt, beweist der Umstand, dafs gleiche Intensitäten qualitativen Unterschieds, wie allgemein bekannt, verschieden auf Thermosäulen und auf photographische Platten wirken. Gleich intensive Sterne verschiedener Farben erzeugen durchaus verschieden helle photographische Bilder. Unsere Farbenbestimmung ist also allgemein.

Um nun näher zu untersuchen, ob der Begriff Farbe allgemein analytisch darstellbar ist, gehen wir von der homogenen Farbe irgend eines Lichtstrahles aus. Diese können wir ganz allgemein und unzweideutig als eine reine Funktion $\varphi(\lambda)$ der Wellenlänge definieren. (Eigentlich als Funktion der Schwingungsdauer, doch bleiben wir in demselben Medium, so kann auch λ dafür gewählt werden). Die Funktion mufs rein sein, sie darf keine irgendwie vom Zustande oder der stofflichen Beschaffenheit des Körpers abhängige Gröfse enthalten, da ja Strahlen gleicher Wellenlängen aller Körper beliebigen Zustandes dieselbe Farbe besitzen. Die Mischfarbe zwischen den Grenzen λ_1 und λ_2 des Spektrums geht nun aus der homogenen Farbe dadurch hervor, dafs zwischen den besagten Grenzen eine Operation mit der Funktion $\varphi(\lambda)$ vorgenommen wird, die wir so bezeichnen:

$$F = \left\{ \varphi(\lambda) \right\}_{\lambda_1}^{\lambda_2}$$

während die homogene Farbe durch

$$f = \varphi(\lambda)$$

gegeben ist. Welcher Natur diese vorzunehmende Operation ist, läfst sich a priori nicht bestimmen; eine Integration kann sie schwerlich sein, da man wohl nicht zugeben wird, dafs man Farben addieren könne. Wie sie aber auch beschaffen sei, das fertige Resultat stellt jedenfalls einen Ausdruck

$$F = [\lambda_1, \lambda_2]$$

dar, der nur von den konstanten Grenzen der Sensibilität des betreffenden Reagens abhängt. Das ist aber unrichtig. Denn die Mischfarbe hängt vom Zustande und von der Natur des glühenden Stoffes ab. Wir folgern daraus: in ihrer unmittelbarsten Bedeutung ist die Farbe eine rein subjektive Erscheinung ohne physikalische Definition.

Anders wird die Sache, wenn wir die Grenzen λ_1 und λ_2 zu objektiven Grenzen des Spektrums machen. Für diese fanden wir die Beziehungen:

$$\lambda_1 + \lambda_2 = 2 \sqrt{\frac{\mathcal{A}\mu}{\pi\iota}}, \quad \lambda_1 \lambda_2 = \mu^2$$

wo ι die unendlich kleine Intensität an den Grenzen des Spektrums bedeutete. Da die Farbe ein von der Intensität unabhängiger Begriff sein mufs (solange man mit endlichen

Werten der Intensität zu thun hat) die erste Beziehung aber \mathcal{A} enthält, und nur diese zwei Beziehungen existieren, so muß die zweite Anwendung dergestalt stattfinden, daß die Operation $\left\{q(\lambda)\right\}_{\lambda_1}^{\lambda_2}$ der folgenden Bedingung genüge

$$\left\{q(\lambda)\right\}_{\lambda_1}^{\lambda_2} = f(\lambda_2) - f(\lambda_1) = f(\mu)$$

und diese Gleichung sagt nun in der That aus, daß die homogene Farbe eine reine Funktion der Wellenlänge ist, während die Mischfarbe vom Zustand und Stoffe abhängt. Daß die vorliegende Operation keine Integration ist, können wir nun a posteriori nachweisen. Sie forderte die Gleichung

$$\int_{\lambda_1}^{\lambda_2} q(\lambda) d\lambda = f(\lambda_2) - f(\lambda_1) = f(\lambda_2 \lambda_1)$$

die nicht zu erfüllen ist. Außer der hingeschriebenen Bedingung der unbekannten Operation kennen wir nur noch eine, welche erfüllt sein muß. Die Mischfarbe bleibt unverändert, wenn aus ihr in Bezug auf die Wellenlänge (im sichtbaren Spektrum) wenigstens neun nahezu aquidistante Bündel homogenen Lichtes ausgelöscht werden. Die absolute Lage der extinguierten Wellenlängen ist ohne Einfluß.¹

Es gelang uns nicht mit Hilfe jener beiden Sätze neue Eigenschaften der Farbenfunktion zu finden.

c) Ein ganz eigentümliches Verhalten zeigt die Funktion $F(\mu)$, die wir kurz vorher als Farbe bezeichnet hatten. Ist μ unendlich klein oder unendlich groß, so wird $F(\mu)$ Null und erreicht für das Auge bei dem Werte $\mu = 0.309$ ein Maximum. Für die Fixsterne, deren Temperatur wir doch als die höchste zu betrachten gewohnt sind, ist $\mu = 0.45, 0.55$ und 0.60 im Mittel, je nachdem der Stern bläulich-weiß, gelb (wie unsere Sonne $\mu = 0.520$) oder rot ist. Da zugleich die Sterne in gewissem Sinne als „mittlere Stoffe“ betrachtet werden können, insofern sie aus allen unseren bekannten Elementen zusammengesetzt scheinen, so ersieht man, daß die höchst temperierten Sterne noch um etwa 1¹/₂ Typenklassen (so nennt man die Sterne nach Maßgabe ihres μ -Wertes) heißer sein müßten, um den Maximalwert der Farbe annehmen zu können.² Da man doch wohl berechtigt ist, zu gleichen Werten der Funktion $F(\mu)$ gleiche Farbenempfindungen vorzusetzen, wie dies auch die oben abgeleitete, wenn auch unbekannte Funktion $f(\mu^2)$ bestätigt, so folgt daraus, daß mit stetig wachsender Temperatur (mit stetig abnehmendem μ) die Farbe endlich in verkehrter Richtung zurückschreitet, in welcher sie vor dem Maximum anstieg. Temperaturen, welche z. B. $\mu = 0.750$ und $\mu = 0.096$ entsprechen (die also bei Gasen in dem Verhältnis von etwa 1:8 stehen) gehören gleichen Farben an. Es scheint daher, als ob die Angabe der Funktion $F(\mu)$ die Größe μ nicht eindeutig bestimmte. Nimmt man aber das kurz vorher für die heißesten Sterne Gesagte hinzu, so darf man wohl sagen, daß alle in der Natur vorkommenden Farben auf dem langsamer ansteigenden Aste der Farbenkurve enthalten sind.

¹ Stefan Interfer. des weissen Lichtes bei großen Gangunterschieden. Akademie d. Wissensch. Wien 1864. Dezember 1.

² Man erinnert sich, daß auch Hydrogen im Augenblick der Dissoziation noch jenseits dieses Maximumwertes steht.

μ hängt aber nicht nur von der Temperatur, sondern auch vom Stoffe ab, und zwar in der Weise, daß sie bei gleicher Temperatur für undurchsichtige Körper größere, für absolut schwarze Körper den größten Wert annimmt. Man hat also den Satz: Bei gleichen Temperaturen ist ganz allgemein die Farbe des Lichtes jenes Körpers die intensiver weißer, welcher dunkler ist. Und dieser Satz gilt sowohl vom auf- als absteigenden Ast der Farbenkurve.

Solange die Grenzen des Spektrums endlich bleiben, besteht die Zweideutigkeit der Funktion $F(\mu)$ in Bezug auf μ fort; je mehr sich aber die Grenzen dem Werte $\lambda_1 = 0$, $\lambda_2 = \infty$ nähern, desto ähnlicher wird $F(\mu)$ der Funktion $\frac{4\mu}{\pi}$, die nun völlig eindeutig erscheint.

Wollte man in die Spektralgleichung statt der Totalintensität die absolute Temperatur einführen, so hätte man die Gleichung:

$$I = \frac{\mu^3 \Theta^4}{D} F(\mu) \quad \dots \dots \dots (380)$$

welche durch die Beobachtung des impliziten Spektrums Temperaturbestimmungen erlaubt.

Ein besonders interessanter Fall, der näherer Untersuchung verdient, ist, wenn konstanter Intensität ein veränderliches Spektrum entspricht. Da I von zwei unabhängigen Elementen gebildet ist, so können diese wohl in einer Verbindung miteinander stehen, die $I = \text{konst.}$ macht, was auch sonst Θ oder μ sein mag. In der Theorie der expliziten Spektren braucht dieser Fall natürlich nicht erörtert zu werden, da hier Änderungen der Einzelstrahlen bei konstanter Summationsintensität dem Auge auf einen Blick sich erschließen. Ist also $I = I_0$ konstant, so muß bei veränderlichem Spektrum die Temperatur so variieren, daß in jedem Augenblicke ist

$$\Theta = \sqrt[4]{I_0} \sqrt[4]{\frac{D}{\mu^3 F(\mu)}}$$

Nun fanden wir aber, daß bei allen Körpern bis auf Unterschiede der Temperatureinflüsse auf die spezifische Wärme

$$\mu \Theta = k$$

ist, wo k nur von der stofflichen Beschaffenheit des Körpers abhängt; es muß also die Gleichung bestehen:

$$\frac{2}{\pi} \frac{k^3}{D} \left[\arctg \frac{k(\lambda_2 - \lambda_1) \Theta}{k^2 + \lambda_1 \lambda_2 \Theta^2} - k \frac{(k^2 - \lambda_1 \lambda_2 \Theta^2)(\lambda_2 - \lambda_1)}{(k^2 + \lambda_1^2 \Theta^2)(k^2 + \lambda_2^2 \Theta^2)} \Theta \right] \Theta = I_0 = \text{konst.}$$

oder kürzer geschrieben:

$$\frac{k^3}{D} F\left(\frac{k}{\Theta}\right) \cdot \Theta = I_0 = \text{konst.}, \text{ oder } \frac{k^4}{D} F(\mu) \cdot \frac{1}{\mu} = I_0 = \text{konst.}$$

Es genügen daher nur jene Temperaturen der vorgeschriebenen Unveränderlichkeit des Spektrums, welche Wurzeln der vorgelegten Gleichung sind. Betrachtet man aber die etwa aus numerischen Tafelwerten konstruierte Kurve $\frac{F(\mu)}{\mu}$, so wird man sogleich sehen, daß einem gegebenen Werte stets eine reelle Wurzel entspricht. Ein kontinuierliches Spektrum kann sich also nicht so verändern, daß die Intensität innerhalb fester Grenzen konstant bliebe. Der Satz ist wichtig, weil er einen Beweis liefert, daß konstanter Intensität (zwischen festen Grenzen) auch konstantes Spektrum entspricht, was von vorneher nicht behauptet werden dürfte.

Anders stellte sich freilich die Sache, wenn die Temperaturänderungen so durchgreifender Natur waren, daß infolge derselben auch die brechbarere objektive Grenze des Spektrums in das sichtbare Spektrum hereinfiele. Dann wären zugleich O und λ_1 veränderlich, und es existierte dann immer ein Weitekomplex von O und λ_1 , der die Gleichung (380) für $I = \text{konst}$ erfüllt. Dann kann allerdings das Spektrum veränderlich sein, während die Intensität konstant bleibt. Die Beziehung, welche zwischen λ_1 und O stattfinden muß, lautet in ihrem ersten Gliede ausgedrückt

$$\Theta = \frac{\pi I_0 D}{2l} \left\{ \frac{1}{\lambda(\lambda - \lambda_1)} - \frac{1}{\lambda_1 \lambda} + \dots \right\}$$

Ein solcher Fall wird jedoch — wenn überhaupt — nur sehr selten vorkommen.

Man konnte nun noch untersuchen, welchen Einfluß vergrößerte Stoffmengen auf die Intensität hat usw. Da jedoch diese Resultate implizite in unseren früheren Ableitungen schon enthalten sind, umgekehrt aber nicht zur Bestimmung des Spektrums ausreichen, so wollen wir uns nicht weiter hiermit beschäftigen.

35 Bestimmung des Zustandes aus dem Spektrum

Bisher entwickelten wir stets das Spektrum als Funktion des Zustandes und der stofflichen Natur des emittierenden Körpers, und erst bei der Behandlung der quantitativen Analyse trat uns das Problem entgegen, aus dem gegebenen Spektrum eine Zustandsvariable zu entwickeln. Wir kehren nun den ganzen Vorgang um und stellen die Aufgabe, aus dem bekannten Spektrum Zustand und Natur des strahlenden Körpers zu bestimmen.

Durch Beobachtungen erhält man unmittelbar nur die Intensitäten homogener Strahlen von bekannter Wellenlänge, wir schreiben daher die Spektralgleichung in der Form

$$L = L_0 \frac{\lambda}{\lambda_0^2} \left(\frac{\lambda + \mu^2}{\lambda - \mu^2} \right)$$

in welcher wir sie jetzt stets benutzen werden. Die Intensität bezogen auf die Einheit der Stoffmenge ist

$$\mathcal{A} = \frac{\pi}{4\mu} \frac{(\lambda + \mu^2)}{\lambda}$$

Die Parametergleichungen, die wir benutzen werden, lauten weiter

$$\begin{aligned} \text{I} \quad O^2 &= D \frac{1}{\mu^2} r \\ \text{III} \quad t &= \mu O \\ \text{IV} \quad p v &= \frac{MR}{\mu} \end{aligned}$$

wobei wir voraussetzen, daß D sich auf die Einheit der Entfernung beziehe. Die (III) Gleichung ist identisch mit unserer III Parametergleichung, wenn darin die spezifische Wärme konstant genommen wird, indem f einfach eine Wurzel der Gleichung vierten Grades darstellt. Diese Konstanz der spezifischen Wärme wollen wir jetzt annehmen, oder vielmehr nur voraussetzen, daß die Temperaturintervalle, auf welche sich diese Größe bezieht, kleiner seien, als daß sich innerhalb derselben merkliche Änderungen einstellen. Man kann aber, und dieses nun mit voller Strenge, auch annehmen, daß f eine Temperaturfunktion

$$\mathfrak{f} = \mathfrak{f}_0 + \mathfrak{f}_1 \Theta + \mathfrak{f}_2 \Theta^2 \dots$$

sei, in welcher die Koeffizienten $\mathfrak{f}_1, \mathfrak{f}_2 \dots$ von der Ordnung der Variationen der spezifischen Wärmen mit der Temperatur sind.

Nun wollen wir der Reihe nach die einfachen Fälle betrachten, daß der ausstrahlende Körper fest oder gasförmig sei, sowie daß er die Superposition eines festen und gasförmigen Körpers bilde.

A. Feste Körper.

Bei der Stoffmenge q stellt sich das Spektrum unter der Form dar:

$$L = L_0 \frac{\lambda^2 (\lambda_0^2 + \mu^2)^2}{\lambda_0^2 (\lambda^2 + \mu^2)^2} \frac{1 - \left[1 - \frac{\mu^4 (\lambda^2 + m^2)^2}{m^4 (\lambda^2 + \mu^2)^2} \right]^q}{1 - \left[1 - \frac{\mu^4 (\lambda_0^2 + m^2)^2}{m^4 (\lambda_0^2 + \mu^2)^2} \right]^q} \frac{(\lambda_0^2 + m^2)^2 (\lambda^2 + \mu^2)^2}{(\lambda_0^2 + \mu^2)^2 (\lambda^2 + m^2)^2} \quad (381)$$

Es enthält die Unbekannten: μ, m, q , und mithin genügen drei Beobachtungen zur vollständigen Bestimmung. Wir nehmen Einfachheit halber an, es existierten Tabellen, welche die Spektralelemente des absolut schwarzen Körpers als Funktion der Temperatur geben, ebenso Tabellen, welche für jeden Körper die charakteristischen Spektralkonstanten geben.

Ist vorerst μ, m und q berechnet, so giebt m unmittelbar die Temperatur Θ . Weiter ist \mathcal{A} für die Entfernung r direkt ausrechenbar, indem man hat

$$\mathcal{A} = \frac{\pi}{4\mu} \frac{(\lambda_0^2 + \mu^2)^2}{\lambda_0^2} L_0 \quad (382)$$

Setzt man dieses in das Drapersche Gesetz ein, so erhält man die Entfernung des Körpers, oder die auf die Einheit der Entfernung reduzierte Intensität. Ebenso erhält man mit μ und Θ die Konstante

$$\mathfrak{f} = \mu \Theta \quad (383)$$

die man entweder direkt benutzen kann, oder mit deren Hilfe sich μ auf eine gegebene Temperatur reduzieren läßt. Kennt man nun μ und \mathcal{A} für eine feste Temperatur, so ergeben die Tafeln die anderen Konstanten des Körpers, also auch R und die Dichtigkeit s . Ist pv die von der Stoffmenge q geleistete Arbeit, so hat man noch

$$pv = R \frac{q}{\mu} \quad (384)$$

womit auch die geleistete Arbeit bekannt ist. Kann man die Dichtigkeit s auf die Temperatur des emittierenden Körpers beziehen, so ist

$$v = \frac{q}{s} \quad (385)$$

womit auch p und v getrennt bestimmt sind. Bei dieser Reduktion wird die Bemerkung von Nutzen sein, daß für Flüssigkeiten, und vielleicht auch für feste Körper das spezifische Brechungsvermögen

$$\frac{n-1}{s} = \text{konst.} \quad (386)$$

oder andere ähnliche Ausdrücke nahezu von der Temperatur unabhängig sind. Das n kann aber für die betreffende Temperatur Θ wirklich berechnet werden.

Will man genauer

$$\mu \Theta = \mathfrak{f}_0 + \mathfrak{f}_1 \Theta + \mathfrak{f}_2 \Theta^2 + \dots \quad (387)$$

annehmen, so erfordert das nur einen Mehraufwand von Rechnung, indem man die

Temperatur O solange abzuändern hat bis man auf konstanten t_0, t_1 R , s stößt die einestels einem Körper genügen, andernteils aber die Beobachtungen darstellen Damit ist das Problem in voller Schärfe gelöst, indem wir nun die Natur, Temperatur, Druck, Volumen und Entfernung des glühenden Körpers kennen

Allerdings ist hierbei ganz allgemein vorausgesetzt, daß man die physikalischen Konstanten ganz beliebiger Körper kennt, oder doch dieselben für Körper berechnen kann, welche auf ganz beliebige Weise aus mehreren Stoffen zusammengesetzt sind

Ist diese Voraussetzung nicht erfüllt, so kann die vom emittierenden Körper geleistete Arbeit nicht bestimmt werden ebensowenig natürlich Druck und Volumen gesondert Es bleibt dann nichts anderes übrig als die Beobachtungen in verschiedenen Zeiten anzustellen, wobei sich vielleicht Änderungen ergeben, oder aber zu empirischen Formeln zu greifen, wie deren eine die Konstanz des spezifischen Brechungsvermögens ist, mit Hilfe deren p und v bestimmt werden kann

Übrigens braucht man wohl kaum hervorzuheben, daß feste Körper überhaupt so wenig auf Druckänderungen reagieren, daß die Bestimmung von q bei nur einigermaßen großem μ naturgemäß illusorisch wird Man darf bei festen Körpern stets voraussetzen, daß sie in der Einheit der Stoffmenge leuchten Dann genügen aber zwei vollständige Bestimmungen zur Ermittlung von L_0 und μ , womit zunächst A für die Entfernung r gegeben ist Wenn nun die Natur des Körpers also auch die Konstanten t_0, t_1 bekannt, so konnte man die Temperatur mit Hilfe von (387) berechnen in die Drapersche Formel einsetzen um daraus die Entfernung r zu bestimmen Ist aber die Natur des Körpers unbekannt, so muß man die Entfernung kennen, um aus (1) O bestimmen zu können Aus (385) ergibt sich dann t und mit Hilfe von Tabellen R womit

$$pv = \frac{I_1}{u}$$

wird, da jetzt die Stoffmenge gleich 1 zu setzen ist kann man nun entweder μ , oder den Brechungsexponenten des Körpers in Beziehung zu seiner Dichte bringen, so läßt sich p und v auch getrennt darstellen

Den komplizierteren Fall, daß der feste Körper aus mehreren Stoffen besteht, braucht man nicht anzunehmen, da bei einem undurchsichtigen festen Körper sich ein Mittelwert des μ ergeben wird

B. Gasförmige Körper

Die Untersuchung gasförmiger Körper ist die leichteste und genaueste, da sich die Natur der vorhandenen Stoffe schon im Spektrum unmittelbar ausspricht Man wird also vor allem die Stoffe feststellen, die sich im emittierenden Körper befinden Dadurch ist unmittelbar für alle Stoffe t_0, I_0 gegeben t_1, t_2 sind für Gase allgemein Null

1) *Einfache Gase* Nimmt man nun wieder die Gleichung

$$L = L_0 \frac{\lambda}{\lambda_0} \left(\frac{\lambda_0^2 + \mu}{\lambda + \mu} \right) \frac{1 - \left[1 - \frac{\mu^4}{m^4} \left(\frac{\lambda + m}{\lambda + \mu} \right) \right]^q}{1 - \left[1 - \frac{\mu^4}{m^4} \left(\frac{\lambda_0 + m}{\lambda_0 + \mu} \right) \right]^q} \frac{(\lambda_0 + m)^2 (\lambda + \mu)}{(\lambda_0 + \mu) (\lambda + m)} \quad (388)$$

so bestimmen drei Beobachtungen der Intensität die Größe μ, m, q Da nun t schon bekannt ist, so ist die Temperatur sowohl durch μ als m gegeben Setzt man daher

$\mu = \frac{f}{\Theta}$ und ähnlich für einen absolut schwarzen Körper $m = \frac{f_0}{\Theta}$, wo f_0 keine Konstante, sondern eine (wenn auch nur tabellarisch) bekannte Funktion der Temperatur darstellt, so braucht man zur Zustandsbestimmung nur zwei vollkommene Beobachtungen. Es ist gleichgültig, ob diese Beobachtungen an Linien oder am kontinuierlichen Spektrum angestellt sind, nur müssen sie auf Totalintensität reduziert werden, was mit Hilfe des konstanten Verhältnisses der beiden spezifischen Wärmen geschieht.

Hat man eine Linie beobachtet, so muß sie mit $\frac{2}{5-3k}$, wenn einen Strahl des kontinuierlichen Spektrums, so muß er mit $\frac{2}{3k-3}$ multipliziert werden, um auf ein kontinuierliches Spektrum reduziert zu werden, welches der Superposition des Linien- und Hintergrundspektrums äquivalent ist. Ist L ein solch reduzierter Strahl von der Wellenlänge λ , so wird die Totalintensität des ganzen Spektrums in Bezug auf die Entfernung r

$$A = \frac{\pi}{4\mu} L \frac{(\lambda^2 + \mu^2)^2}{\lambda^2} \quad \dots \quad (389)$$

Das Drapersche Gesetz giebt sodann die Entfernung der strahlenden Masse vom Beobachter.

Da R , q und μ bekannt sind, so kennt man auch das Produkt pv . Die Dichtigkeit s des Gases ist bekannt, und läßt sich auf die Temperatur Θ reduzieren, oder kann direkt aus der Gleichung

$$\frac{n-1}{s} = \text{konst.} \quad \dots \quad (390)$$

des spezifischen Brechungsvermögens berechnet werden. Damit ist aber p und v getrennt dargestellt, also alle Zustandsvariablen entwickelt.

b) *Gasgemenge*. Sind die n Gase der Mischung ihrer Natur nach durch die Wellenlängen ihrer Strahlen bekannt, so ist dadurch auch $f_0^{(1)}, f_0^{(2)}, \dots, f_0^{(n)}, \dots, R^{(1)}, R^{(2)}, \dots, R^{(n)}$ gegeben. Führt man also in der allgemeinen Gleichung, in welcher wir Kürze halber die Absorptionskoeffizienten nicht explizite aufschreiben

$$L = \frac{4}{\pi D} m^4 \Theta^4 \frac{1 - \prod_1^n (1 - \alpha_r)^{q_r}}{1 - \prod_1^n (1 - \alpha_r)} \cdot \prod_1^n (1 - \alpha_r) \sum \frac{\mu_r^4 \lambda^2}{m^4 (\lambda^2 + \mu_r^2)^2 - \mu_r^4 (\lambda^2 + m^2)^2} \quad (391)$$

$m = \frac{k_0}{\Theta}$, $\mu_r = \frac{k_r}{\Theta}$ ein, wo die Θ alle gleich sind, so hat man eine Gleichung von $n+1$ Unbekannten, die durch $n+1$ vollständige Beobachtungen gelöst werden kann. Ist nun Θ bekannt, und die Totalenergie jedes einzelnen Spektrums berechnet, so erhält man aus irgend einem derselben und der Draperschen Gleichung die Entfernung. Das Produkt pv ist für jedes einzelne Gas gegeben, und kann ganz so wie in dem vorigen einfacheren Falle in seine Faktoren zerlegt werden.

C. Superposition eines festen und gasförmigen Körpers.

Diese Superposition findet spektralanalytisch nur statt, wenn das Gas zwischen dem Beobachter und dem festen Körper steht. Das Spektrum besteht dann aus einem kontinuierlichen, von dunklen oder hellen Linien durchzogenen Hintergrunde, je nachdem die Temperatur des Gases eine niedrigere oder höhere als die des festen Körpers ist.

a) *Einfaches Gas* Da der feste Körper wie schon früher erwähnt, als von einheitlicher Stoffmenge betrachtet werden darf, so lautet die Spektralgleichung

$$L = I_0 \frac{\lambda}{\lambda_0} \left(\frac{\lambda_0 + \mu}{\lambda + \mu} \right) \left\{ 1 - \frac{\mu_1^4}{\mu^4} \left(\frac{\lambda + m}{\lambda + \mu_1} \right) \right\}^q + L_{10} \frac{\lambda}{\lambda_0} \left(\frac{\lambda_0 + \mu_1}{\lambda + \mu_1} \right) \frac{1 - \left[1 - \frac{\mu_1^4}{m^4} \left(\frac{\lambda + m}{\lambda + \mu_1} \right) \right]^q}{\frac{\mu_1^4}{m^4} \left(\frac{\lambda + m}{\lambda + \mu_1} \right)} \quad (392)$$

wo sich μ_1 und L_{10} auf das Gas beziehen m ist das Spektralelement μ eines absolut schwarzen Körpers von derselben Temperatur, wie das Gas Setzt man $\mu_1 = \frac{t_1}{O_1}$ $m = \frac{f_0}{O_1}$, da ja t_1 als von der Natur des Gases abhängig sogleich von vorneherein bekannt

ist, so hat das Spektrum die Unbekannten μ , O_1 , q , L_0 , L_{10} Durch fünf vollständige Beobachtungen sind alle diese Größen gegeben Wir berechnen nun zuerst die Totalenergie des kontinuierlichen und des Gasspektrums Aus letzterem findet sich, da O_1 bekannt ist, die Entfernung Setzt man diese, wenn anders beide Körper in nahezu gleicher Entfernung sich befinden, in die für das kontinuierliche Spektrum geltende Dispersion-Gleichung ein, so erhält man auch O , die Temperatur des festen Körpers, und mit O und μ auch f , dessen stoffliche Beschaffenheit, aus welcher wieder R folgt, R_1 ist auch für das Gas bestimmt, mithin kennt man die Produkte $p\nu$ und $p_1\nu_1$, deren Faktoren man nach dem früher Gesagten sondieren kann Vergl hierzu Titel VII die Darstellung des Siriuspektrums

b) Ist das Gas eine Mischung mehrerer, so lautet die Spektralgleichung

$$I = L_0 \frac{\lambda}{\lambda_0} \left(\frac{\lambda_0 + \mu}{\lambda + \mu} \right) \prod_1^n \left[1 - \frac{\mu_1^4}{m^4} \left(\frac{\lambda + m}{\lambda + \mu_1} \right) \right]^{q_1} + \frac{4}{\pi D} m^4 O^4 \frac{1 - \prod_1^n (1 - \alpha_i)^{q_i}}{1 - \prod_1^n (1 - \alpha_i)} \prod_1^n (1 - \alpha_i) \sum_1^n \frac{\mu_1^4 \lambda}{m^4 (\lambda^2 + \mu_1^2) - \mu_1^4 (\lambda^2 + m^2)} \quad (393)$$

welche nach Einführung der Temperaturen, da die Konstanten $f_0^{(1)}$, $f^{(1)}$, $f^{(n)}$ alle bekannt sind, $n+4$ Unbekannte enthält (r^2 steckt schon in D) die Temperatur der n Gase ist wieder konstant genommen Ganz auf die frühere Weise kann man die n Gasspektren und das kontinuierliche Spektrum einzeln berechnen Von letzterem braucht man auch wie im früheren Falle, die Natur des glühenden Stoffes nicht zu kennen, da die Entfernung durch die Gasspektren berechnet werden kann

Dieses sind die allgemeinen Fälle, die vorkommen können Manchmal wird man mit weniger Unbekannten zu thun haben, wenn es gelingt, die Temperatur aus der Breite der Linien oder aus speziellen Eigentümlichkeiten der Absorption zu bestimmen

Eine wirkliche Auflösung dieser Gleichungen glaubten wir umgehen zu können indem momentan das wichtigere Moment wohl der Gedankengang der Lösung bildet Allgemein kann sie aber auch nur in dem allereinfachsten Falle aufgeschrieben werden

Übrigens sind die Probleme der Astrophysik, wo diese Gleichungen hauptsächlich angewendet werden sollen, nicht mit den gegebenen identisch, denn dort kommen nicht konstante Temperaturen, Drucke und Dichtigkeiten vor, sondern Zustandsvariablen, welche selbst wieder Funktionen der Koordinaten des Raumes sind

Soll man die gegebenen Gleichungen lösen, so wird man meist zu graphischen Methoden greifen, aus der Spektralkurve das μ und L_0 bestimmen, welches das „mittlere“ der Superposition genannt werden könnte, und aus den Abweichungen der Kurve von einem kontinuierlichen Spektrum die übrigen Spektralelemente schätzen, dann aber lineare Fehlergleichungen aufstellen.

Schlußbemerkungen.

Es wird vielleicht eigentümlich erscheinen, daß die Elektrizität weder in ihren Anwendungen auf Geisslersche Röhren noch als Grundlage der elektromagnetischen Lichttheorie Besprechung gefunden hat. Die Herstellung des strahlenden Zustandes durch Elektrizität ist unstreitig die bequemste, und für gnostische Zwecke auch immer hinreichende Methode. Wie aber der Zustand des Gases in einer solchen Röhre während des Glühens beschaffen ist, darüber giebt keine Theorie Aufschluß. Für Zustandsstudien sind also heute wenigstens die Geisslerschen Röhren völlig wertlos,

Der Gedanke, unsere Theorie an die elektromagnetische Lichttheorie anzuknüpfen, liegt um so näher, als ja die Spektralgleichung identisch mit der Refraktionsformel ist, welche wieder eng mit der Dielektrizitätskonstante verbunden ist. Für ein eigentliches Studium auf diesem Gebiete aber bot sich bislang keine Gelegenheit, erstlich weil für die Spektraltheorie selbst noch vieles zu thun übrig bleibt, zweitens, weil wir durch die verallgemeinerte Abteilung der Spektralgleichung von Hypothesen über die Natur der Materie und des Äthers, ja selbst der erzeugenden Ursache des Spektrums befreit sind. In Hauptsachen kann also weder ein Eingehen auf die Schwingungs- noch auf die elektromagnetische Theorie des Lichtes Bedeutendes leisten.

Und somit haben wir alle Untersuchungen abgeschlossen, welche sich auf das wahre oder objektive Spektrum beziehen. Wir müssen nun noch die Veränderungen besprechen, welche dasselbe erleidet, wenn es der Beobachtung zugänglich wird, das subjektive Spektrum, welches allein uns zu beobachten vergönnt ist.

IV

Theorie der astrophysikalischen Instrumente.

1 Das subjektive Spektrum

Das subjektive Spektrum (im allgemeinsten Sinne) ist das perzipierte Bild des objektiven Spektrums

Der Unterschied beider Spektren ist grösser und notwendiger als irgend ein anderer Unterschied zwischen Gegenstand und Bild der Sinneswelt. Denn während Form und Entfernung eines Objektes sich auf der Retina oder der photographischen Platte so widerspiegeln, daß der Tastsinn fast in jedem einzelnen Falle empirisch das Verhältnis zwischen Gegenstand und Vorstellung bestimmen kann, befinden wir uns dem objektiven Spektrum gegenüber in einer misslichen Lage als der Astronom den entferntesten Lichtpunkten gegenüber, deren Entfernung er als unendlich angeben muß, ohne jedoch auf die Hoffnung Verzicht leisten zu müssen, sie noch einstens genau kennen zu lernen.

Denn was ist subjektives Spektrum anderes, als ein Teil des objektiven, der nach der Reflexion in dem perzipierenden Agens von diesem absorbiert wird? Da wir nun die Reflexion nie Null, die Absorption nie für alle Wellenlängen gleich eins machen können, so werden wir durch Erfahrung überhaupt nie und nimmer eine Vorstellung vom subjektiven Spektrum erhalten. Die einzige Methode, das objektive Spektrum aus dem subjektiven herzustellen, ist also jene, verschiedene objektive Spektren zu nehmen, ihre Elemente (μ, A) beliebig anzunehmen, ein Gesetz der subjektiven Wirkung nach den wahrscheinlichsten Gründen zu wählen, das Gesetz und dessen Konstanten, sowie alle Spektralelemente (μ, A) so lange abzuändern, bis alle subjektiven Spektren für dasselbe Reagens durch Rechnung vollständig dargestellt werden. Dann ist die Empfindlichkeit für das betreffende Reagens gefunden, und zugleich auch das Gesetz der subjektiven Spektren bekannt.

Was wir über die Gesetze der subjektiven Spektren wissen, ist ziemlich wenig, und für die theoretische Behandlung der Frage sogar ungenügend. Das hierüber Bekannte laßt sich in folgende Sätze zusammenfassen:

Jedes subjektive Spektrum besitzt ein von der Natur des perzipierenden Agens und der Lage der Maximalintensität des beobachteten objektiven Spektrums abhängiges

Intensitätsmaximum. (Für das sichtbare Spektrum liegt dasselbe etwa bei $\lambda = 0.560$). Die Intensität des Spektrums wird unter allen Umständen an den konstanten Grenzen des subjektiven Spektrums gleich Null. Diese beiden Sätze sind strenge gültig. Höchstwahrscheinlich ist dann weiter, daß auch der erste Differentialquotient der subjektiven Intensität an den subjektiven Spektralgrenzen Null wird. Welche Form der Funktion sich daraus für die subjektive Intensität ergibt, werden wir bei der Besprechung der Einrichtung des menschlichen Auges näher sehen. Jedenfalls ersehen wir, daß das subjektive Äquivalent der objektiven Intensität — denn darauf reduziert sich ja gerade die Frage des subjektiven Spektrums — nicht identisch sein kann mit der Kirchhoffschen Absorptionsfunktion (d. h. des nach Abzug der Reflexion gebliebenen Teiles der absorbierten Intensität). Denn diese nimmt von $\lambda = \infty$, mit dem Werte $\frac{\mu^4}{m^4}$ beginnend,

bis $\lambda = 0$ zu, wo sie 1 wird, und könnte daher für die subjektiven Grenzen des Spektrums nimmer konstante Werte hervorbringen.

Wir haben daher bei Beobachtungen des Spektrums zwei Ursachen einer Subjektivität zu unterscheiden; die erstere liegt in den Absorptionen und Reflexionen der Instrumente, und diese kann stets ganz strenge bestimmt und in Rechnung gezogen werden, die zweite liegt in dem letzten perzipierenden Medium, dem Auge, der photographischen Platte oder der Thermosäule, und ist jedenfalls nicht bloß in einfachen Absorptionen und Reflexionen begründet. Und in der That: insofern im Auge und der chemischen Platte nachweislich während der Einwirkung der Strahlung chemische Veränderungen vor sich gehen, hören sie auf dem Kirchhoffschen Gesetze unterworfen zu sein, wie das seiner Zeit besonders hervorgehoben wurde.

Mehr daher, als in irgend einem Teile der Beobachtungskunst erfordert die Spektralanalyse eine Theorie der Instrumente, da es sich hier nicht um kleine Fehler handelt, die beliebig klein gemacht werden können, sondern um endliche Einflüsse von ganz beträchtlicher Größe, die um so gefährlicher sind, als sie selbst eine Funktion der unabhängigen Variablen darstellen.

Dieses gilt natürlich nur in Bezug auf die Intensität, und auch da nur, wo absolute und nicht vergleichende Messungen vorkommen. In Bezug auf die Wellenlänge ist eine Fehlertheorie schon längst ausgearbeitet, bezüglich der Intensität jedoch noch gar nichts geschehen. Es hat dies seinen Grund darin, daß fast alle Apparate der Intensitätsmessungen auf die Vergleichung der Intensität gleicher Spektralstellen basiert sind, und dann ist der Vorgang auch gerechtfertigt, insofern das Verhältnis gleichwelliger Spektralstellen verschiedener Lichtquellen dasselbe ist, ob man nun ein subjektives, oder ein objektives Spektrum betrachte.

Ist es daher überhaupt gelungen, auch nur ein objektives Spektrum darzustellen, so sind damit alle bekannt.

Wie bisher, trennen wir auch in der Theorie der Instrumente das explizite Spektrum von dem ungesonderten Strahlenkomplexe, werden aber die zur Beobachtung des letzteren nötigen Instrumente stets den eigentlich spektralanalytischen Hilfsmitteln zur Seite stellen, da auf diese Weise ihr Zusammenhang viel lebhafter hervortritt. So werden mit dem Spektroskope die Instrumente zur Farbenbestimmung, mit dem Spektralphotometer die Photometer zu verbinden sein. Der Übergang von einer Gruppe zur anderen ist ein geringer: dort betrachten wir einzelne Wellenlängen, hier ein Integralspektrum zwischen stets gegebenen Grenzen.

Bevor wir jedoch die Instrumente im Speziellen besprechen wollen wir die Theorie der allen Instrumenten gemeinsamen Fehler entwickeln, und deren allgemeinen Einfluß auf das subjektive Spektrum näher ins Auge fassen.

Dem Gesagten nach dürfte schon jetzt klar sein, daß das subjektive Spektrum eine viel rascher steigende und fallende Kurve darstellt, als das objektive. Bedenkt man nun, daß das letztere Spektrum, zumal innerhalb enger Grenzen der Wellenlängen wie sie bei allen Beobachtungen vorkommen, sehr flach ist, so folgt daraus, daß schon geringe Fehler in der Bestimmung der Intensität eine starke Verschiebung der Größe μ zur Folge haben müssen. Man wird also μ stets direkt aus dem subjektiven Spektrum berechnen. Gerade umgekehrt verhält sich die Sache mit der Intensität L_0 bei λ_0 , aus welcher die Totalintensität berechnet werden soll. Da die objektive Spektralkurve flach ist, so kann L_0 mit großer Genauigkeit derselben entnommen werden.

Wir nehmen nun an, es sei $q(\lambda)$ die Gesamtschwächung der Intensität durch alle zur Anwendung gekommenen Apparate, mit anderen Worten: das Produkt aller vorkommenden Transmissionskoeffizienten in die Empfindlichkeit des letzten Mediums. Dann ist I die subjektive Intensität

$$I = \frac{1}{\pi} \mu A \frac{\lambda^2}{(\lambda + \mu)^2} q(\lambda) \quad (1)$$

Wir stellen uns nun die Aufgabe, aus dieser Gleichung μ zu bestimmen, womit man dann A ohne weiteres findet, und nehmen an, es sei μ_0 die Wellenlänge des Intensitätsmaximums für das subjektive Spektrum.

a) Ist μ_0 durch Rechnung oder graphische Interpolation unmittelbar gegeben, so findet man daraus leicht μ . Es muß nämlich $\frac{dI}{d\lambda}$ für $\lambda = \mu_0$ ein Maximum werden, dies giebt

$$0 = q(\mu_0) \frac{2\mu_0(\mu - \mu_0)}{(\mu + \mu_0)^3} + q'(\mu_0) \frac{\mu_0}{(\mu + \mu_0)^2} \quad (2)$$

woraus sogleich folgt

$$\mu = \mu_0 \frac{1 - \mu_0 \frac{q'(\mu_0)}{2q(\mu_0)}}{1 + \mu_0 \frac{q'(\mu_0)}{2q(\mu_0)}} \quad (3)$$

Wie man sieht, braucht man in diesem einfachen Falle nur die Funktion $q(\lambda)$ und $q'(\lambda)$ für den Punkt $\lambda = \mu_0$ zu bilden. Es ist zu dem Zwecke gar nicht nötig, die Funktion $q(\lambda)$ erst analytisch auszudrücken, da ihre Kenntnis als Tabularfunktion völlig hinreicht.

b) Besteht in dem subjektiven Spektrum für zwei Strahlen λ_1 und λ_2 Gleichheit der Intensität, so hat man zugleich die beiden Gleichungen

$$\frac{\lambda_1}{\lambda_1 + \mu} \sqrt{q(\lambda_1)} = \frac{\lambda_2}{\lambda_2 + \mu} \sqrt{q(\lambda_2)} \quad (4)$$

aus welcher sogleich folgt

$$\mu = \lambda_1 \lambda_2 \frac{\lambda_1 \sqrt{q(\lambda_2)} - \lambda_2 \sqrt{q(\lambda_1)}}{\lambda_1 \sqrt{q(\lambda_1)} - \lambda_2 \sqrt{q(\lambda_2)}} \quad (5)$$

Wie man sich erinnert, besteht für objektive Spektren, wo $q(\lambda) = \text{konst} = 1$ ist die Gleichung $\mu = \lambda_1 \lambda_2$.

c) Die einfache Umkehrung der Gleichung, da ja $q(\lambda)$ μ gar nicht enthalten kann, giebt endlich noch eine dritte Bestimmung

wobei $q(\lambda)$ und $\psi(\lambda)$ noch unbestimmte Funktionen der Wellenlängen sind. Es ist keine Beschränkung, wenn wir sie als algebraische Funktionen, d. h. als Anfangsglieder einer unendlichen Reihe betrachten, denn s soll auch wenn es periodischen Charaktere annimmt, nicht über eine Periode hinaus (vom Nullwerte durch das Maximum zum zweiten Nullwerte) benutzt werden. Denn es ist weder I noch I' periodisch daher innerhalb der Grenzen des subjektiven Spektrums auch s nicht.

Sind λ_1 und λ die subjektiven Grenzen des Spektrums so hat man nach den Bedingungen

$$s = 0 \quad \frac{ds}{d\lambda} = 0 \quad \text{für } \lambda = \lambda_1 \text{ und } \lambda = \lambda$$

die folgende Entwicklung

$$q(\lambda) = (\lambda - \lambda_1)^{p_1} (\lambda - \lambda)^p U' \quad (9)$$

wo U eine Funktion der Wellenlänge bedeutet die weder für λ_1 noch λ gleich Null wird. Differenziert man weiter s und beachtet, daß nach dem Gesagten der Differentialquotient sowohl für $\lambda = \lambda_1$, $\lambda = \lambda$ als auch für $\lambda = \lambda_0$ Null wird, so erhält man

$$\psi(\lambda)q(\lambda) - \psi(\lambda)q(\lambda) = (\lambda - \lambda_1)^{q_1} (\lambda - \lambda)^q (\lambda - \lambda_0)^r V \quad (10)$$

wo V ähnlich wie U eine solche Funktion der Wellenlänge ist, welche für kein zwischen λ_1 und λ gelegenes λ Null werden kann.

Es sind nun die beiden Fälle möglich, daß $p_1 = p = q_1 = q = r = 1$ oder daß diese Gleichheit der Ordnung des Nullwerdens nicht besteht. Wir wollen nur den ersten Fall betrachten, da es sich zeigen wird, daß gerade dieser mit der Erfahrung übereinstimmt. Die Gleichungen zur Bestimmung von q und ψ lauten also

$$q(\lambda) = (\lambda - \lambda_1)(\lambda - \lambda)U \quad (11)$$

$$\psi(\lambda)q(\lambda) - \psi(\lambda)q(\lambda) = (\lambda - \lambda_0)(\lambda - \lambda_1)(\lambda - \lambda)V \quad (12)$$

Aus der ersten Gleichung folgt noch

$$q(\lambda) = U(\lambda - \lambda_1)(\lambda - \lambda) + U[(\lambda - \lambda_1) + (\lambda - \lambda)] \quad (13)$$

Substituiert man dies in die zweite, so kommt

$$\psi(\lambda) - \psi(\lambda) \left\{ \frac{U}{U} + \left[\frac{1}{\lambda - \lambda_1} + \frac{\lambda}{\lambda - \lambda} \right] \right\} + (\lambda - \lambda_0) \frac{V}{U} = 0 \quad (14)$$

Setzt man die leichtere Behandlung wegen

$$\psi = u \cdot v$$

wo u und v neue Funktionen der Wellenlänge bedeuten, so erhält man leicht die beiden einfacheren Differentialgleichungen

$$u - u \left[\frac{U}{U} + \frac{1}{\lambda - \lambda_1} + \frac{1}{\lambda - \lambda} \right] = 0 \quad v + (\lambda - \lambda_0) \frac{V}{uU} = 0$$

aus welchen

$$u = c(\lambda - \lambda_1)(\lambda - \lambda) e^{\int \frac{U}{U} d\lambda}, \quad v = C - \frac{1}{c} \int \frac{\lambda - \lambda_0}{(\lambda - \lambda_1)(\lambda - \lambda)} \frac{V}{U} e^{\int \frac{U}{U} d\lambda} d\lambda$$

folgt. Das allgemeine Integral von s wird somit

$$\begin{aligned} \frac{1}{s} &= C \int \frac{\lambda - \lambda_0}{(\lambda - \lambda_1)(\lambda - \lambda)} \frac{V}{U} d\lambda \\ &= C - \frac{V}{U^2} \left\{ \frac{\lambda_0 - \lambda_1}{\lambda - \lambda_1} \operatorname{Lognat}(\lambda - \lambda_1) + \frac{\lambda - \lambda_0}{\lambda - \lambda_1} \operatorname{Lognat}(\lambda - \lambda) \right\} \\ &\quad - \int \left\{ \frac{\lambda_0 - \lambda_1}{\lambda - \lambda_1} \operatorname{Lognat}(\lambda - \lambda_1) + \frac{\lambda - \lambda_0}{\lambda - \lambda_1} \operatorname{Lognat}(\lambda - \lambda) \right\} \frac{d}{d\lambda} \left| \frac{V}{U} \right| d\lambda \end{aligned} \quad (15)$$

oder in leicht erkennlicher Bezeichnung

λ	$B - R_1$	$B - R$	$I - R_3$
0 431	— 0 015	+ 0 016	+ 0 009
486	— 0 014	+ 0 009	— 0 008
526	— 0 026	+ 0 007	— 0 020
589	— 0 015	+ 0 011	— 0 029
655	+ 0 011	+ 0 026	— 0 029
760	+ 0 019	+ 0 020	— 0 051
900	+ 0 033	— 0 004	— 0 081
1 150	+ 0 006	— 0 052	— 0 085
1 305	— 0 012	— 0 032	— 0 016
1 400	— 0 009	— 0 013	+ 0 031
1 500	— 0 003	+ 0 040	+ 0 075
1 530	+ 0 001	+ 0 052	+ 0 086
1 610	— 0 005	+ 0 067	+ 0 094
1 750	— 0 008	+ 0 055	+ 0 066
1 850	— 0 033	+ 0 067	+ 0 062
1 980	— 0 021	+ 0 089	+ 0 068
2 140	— 0 017	+ 0 114	+ 0 086

$$\sum v = 0.0068 \quad 0.0427 \quad 0.0619$$

Nach der Formel (19) wurden die Konstanten von s auch für die Michelsonsche Spektralgleichung bestimmt. Es ergab sich hierbei, da von dem schon gefundenen Werte von u ausgegangen wurde, die Korrektur

$$\Delta \log a = +0.0006$$

die ohne weiteres vernachlässigt werden kann, so daß beide Spektralgleichungen dieselben Empfindlichkeiten s fordern.

Die Summen der Fehlerquadrate sind bezüglich 6 und 9 Mal größer als im Falle unserer Gleichung.

b) Indem wir ein ähnliches Beispiel bei der Untersuchung des Auges vorbringen, gehen wir hier noch auf eine etwas andere Behandlung der Formel ein, indem wir den Differentialquotienten $\frac{ds}{d\lambda}$ diskutieren. Derselbe giebt offenbar die Änderung der Empfindlichkeiten, wenn man von der Wellenlänge λ zu der unendlich benachbarten $\lambda + d\lambda$ übergeht. Umgekehrt kann er auch den Farbenunterschied angeben welcher von dem spektralanalytischen Reagens noch eben empfunden wird. In diesem Sinne und besonders für das Auge angewendet, kann man ihn die Empfindlichkeit für geringe Farbenunterschiede nennen, und direkt messen, wie dies auch in der That von mehreren Forschern nach verschiedenen Methoden geschehen ist. Sie haben das Gemeinsame, daß sie den mittleren Fehler bestimmen, welcher gemacht wird, wenn man zwei identische kontinuierliche Spektren so zu superponieren trachtet, daß sich die Strahlen derselben Wellenlängen decken. Während die Methoden der Messungen später besprochen werden sollen, behandeln wir hier die Beobachtungsreihe von König und Dieterici¹ welche die aus je 50 Einstellungen berechneten mittleren Fehler giebt, deren reziproker Wert als Maß von $\frac{ds}{d\lambda}$ gelten kann, die erste Zahlenreihe bezieht sich auf starkes, die zweite auf schwaches Licht.

¹ Verh. der phys. Gesellschaft zu Berlin 1881 No. 5 S. 5

$$\frac{4}{\pi} \mu A \int_{\lambda_1}^{\lambda_2} \frac{\lambda^2}{(\lambda + a)} \frac{d\lambda}{\frac{1}{s_0} + a \left\{ \frac{\lambda_0 - \lambda_1}{\lambda - \lambda_1} \log \text{nat} \frac{\lambda - \lambda_1}{\lambda_0 - \lambda_1} + \frac{\lambda' - \lambda_0}{\lambda - \lambda_1} \log \text{nat} \frac{\lambda - \lambda_1}{\lambda' - \lambda_0} \right\}} \quad (21)$$

und kann nur durch mechanische Quadratur bestimmt werden da es sich weder auf einen Integrallogarithmus noch auf eine $\log \log (\psi)$ Funktion zurückführen läßt

c) Als einen speziellen und am häufigsten vorkommenden Fall des letzten Mediums betrachten wir die menschliche Retina, das empfindlichste Reagens für spektralanalytische Erscheinungen. In den meisten Fällen der Beobachtung tritt dasselbe nur als sekundärer Apparat ein, indem es entweder auf die Bestimmung örtlicher Unterschiede ankommt, oder aber auf Herstellung gleicher Eindrücke während die beiden zu vergleichenden Objekte gleichzeitig ein Bild auf der Netzhaut entwerfen. Unter solchen Umständen werden Fehler des Auges, — und hier kann nur von Formfehlern desselben und von der an verschiedenen Stellen der Retina verschiedenen Empfindlichkeit die Rede sein — entweder an und für sich unschädlich, oder können leicht eliminiert werden, indem man entweder die beiden Objekte gegeneinander vertauscht, oder einfacher, durch Anbringung von Reflexionsvorrichtungen die beiden Bilder auswechselt. Dieser Vorgang wird bei genaueren Doppelsteinmessungen in der That benutzt und sollte auch bei photometrischen Vergleichen zweier Lichtquellen nie außer Acht gelassen werden. Neuerdings wird aber das Auge häufig als selbständiger Apparat für Intensitätsmessungen herbeigezogen die auf der Methode der unmerklichen Unterschiede beruhen, und da wird es notwendig alle Veränderungen zu kennen, welche durch diesen Vorgang in den gemessenen Größen hervorgebracht werden.

Noch mehr gilt dies, wenn wir etwas weitergehen und nach dem Maße fragen in welchem eine so gemessene Intensität auszudrücken ist. Auch wenn die nicht unerreichte Vermutung, daß sich das Auge und dessen Empfindlichkeit für verschiedene Farben im Laufe der Zeit beträchtlich ändern, nicht zutreffen sollte ist nach allem was wir über das subjektive Spektrum sagten, schon klar daß alle unsere besonders aber die mit Augen angestellten Spektralbeobachtungen nie den Charakter der Subjektivität abzulegen sich versucht fühlen.

Aus diesem Grunde halten wir dafür daß es Pflicht jedes Spektralanalytikers besonders aber jedes Astrophysikers ist, sein Auge ebenso genau zu untersuchen wie er dies mit seinem Spektroskope thut. Den Bau dieses Organs zu kennen dürfte den Vorgang nicht unwesentlich erleichtern.

Das Auge besteht aus einem sphärischen optischen Apparate der auf einer empfindlichen Platte, der Netzhaut, ein Bild des Gegenstandes entwirft. Während nun der erstere Apparat unter Einwirkung einer Strahlung als gänzlich unverändert betrachtet werden darf, erleidet der letztere Veränderungen, welche eben das Sehen bedingen. Die Netzhaut besteht nämlich aus palisadenartig aneinandergerichtet Stäbchen und Zapfen, deren äußerste Teile das Außenglied des Stäbchens aus sehr feinen Scheibchen zusammengesetzt ist. Die Dicke dieser Plättchen wurde der Länge der Lichtwellen gleichgefunden. An diesen Scheibchen muß also der Lichtstrahl vielfache Reflexionen und Absorptionen erleiden und es wird somit wahrscheinlich den Übertragungsort von Bewegung in Nerventhätigkeit hier zu suchen, umso mehr als diese Art von Struktur allen mit Augen versehenen Tieren zukommt. Es wäre also der

Nachweis zu liefern, daß zu den Außengliedern der Stäbchen die Änderung des Sehnervens in eine bestimmte Beziehung tritt. Und wirklich liegen die feinsten Endfasern des Sehnervens an der Oberfläche der geschichteten Stäbchen, die ihrerseits dem Lichte stets zugänglich bleiben und nie mit Pigmentstoff bedeckt oder durchsetzt sind. Andererseits sind aber die Nervenfasern von diesem dunklen Pigment umkleidet, was jedenfalls für die Absorption des überflüssigen Lichtes von Wichtigkeit ist. Endlich findet sich bei den Cephalopoden der Sehnerv ganz von dunklem Pigment umgeben, so daß das Licht nicht durch den Glaskörper direkt, sondern nur durch die geschichtete Substanz der Augen auf den Nerv wirken kann. Die Frage nach den Veränderungen des Sehnervens infolge Lichteinwirkung reduziert sich sohin auf die Frage nach der Veränderung der geschichteten Substanz.

Der Durchmesser der erwähnten Zapfen entspricht ebenfalls etwa der Wellenlänge, und sie sind um einen Zwischenraum von einander getrennt, der etwa $\frac{1}{10}$ der eigenen Dicke ausmacht. Direktem Sonnenlichte ausgesetzt schwellen diese Stäbchen bis zur gegenseitigen Berührung an, wozu jedoch eine sehr lange Zeit (bei Retinen von Fröschen etwa eine Stunde) erforderlich ist; zugleich bleicht sich auch der Sehpurpur. Direkt nach gerade vollendeter Ausbleichung des Sehpurpurs ist jedoch keine Veränderung wahrzunehmen. In beiläufig derselben Zeit erfolgt im Dunkeln die Abnahme der Stäbchen auf das gewöhnliche Maß, und es zeigt sich, daß dabei auch der Sehpurpur wieder vollkommen regeneriert ist.

Durch physiologische Untersuchungen ist es weiter höchst wahrscheinlich gemacht, daß die Erregung in der Centralstelle einen Widerstand zu überwinden hat, durch welchen ein Verlust ihrer Intensität eintritt, und es zeigt sich, daß der Widerstand stets invert proportional der Fläche des Empfindungskreises ist, wobei unter diesem Namen derjenige Teil des Nervengebietes verstanden ist, der von zwei räumlich getrennten Einwirkungen in der Centralstelle noch räumlich getrennte Empfindungsbilder hervorruft. Untersucht man nun die Verteilung dieser Empfindungskreise auf der Netzhaut, so findet man sie nicht gleichmäßig, worauf besonders geachtet werden muß. Sind nämlich in der That die Zapfen der Retina die eigentlichen Empfindungsorgane, deren jedem ein ihm eigentümliches Lokalzeichen entspricht, so ist die Gesamtzahl der für das Sehen verfügbaren Lokalzeichen offenbar gleich der Anzahl der Zapfen. Andererseits löst jede sensorische Nervenprimitivfaser bei ihrer Erregung ein ihr eigentümliches für sie charakteristisches Lokalzeichen im Centralorgan aus, so daß hierdurch die Anzahl der für das Sehen verfügbaren Lokalzeichen durch die Anzahl der Primitivfasern in einem Sehnerven bestimmt würde. Nun entfallen aber nach den Messungen im menschlichen Auge auf je sieben Zapfen eine Nervenfaser, und es stellt sich somit die Schwierigkeit heraus, daß die Feinheit unserer Gesichtsempfindung, welche durch die Anzahl der Zapfen gegeben ist, wesentlich beeinträchtigt wird durch die unzureichende Zahl der Primitivfasern, und diese Schwierigkeit wird noch vermehrt durch den Umstand, daß im Centralteile der Retina an der Stelle des deutlichsten Sehens, wo Zapfen an Zapfen gedrängt steht, die experimentell ermittelte Sehschärfe genau der Feinheit der Zapfenmosaik entspricht. Hierdurch wird das Verhältnis zwischen Zapfen und Fasern für die übrige Netzhaut nur noch verschlechtert. Nun zeigt aber die Erfahrung, daß die Fähigkeit der Retina, Bewegungen wahrzunehmen, gegen deren Peripherie nicht so rasch abnimmt, wie die Sehschärfe selbst, woraus in Verbindung mit dem Früheren zu folgern wäre, daß in der Netzhautperipherie die von einer Nervenfaser versorgten Zapfen nicht

auch eine anatomische Gruppe bilden, sondern mit Zapfen vermischt stehen, welche von anderen Nervenfasern versorgt werden

Aus dieser kurzen Erörterung des Sehaktes wird es schon klar, daß wir es in der Retina lediglich mit chemischen und mechanischen Veränderungen zu thun haben, welche unter Einwirkung des Lichtes zu Stande kommen und für welche es durchaus nicht ungereimt ist Proportionalität zwischen Ursache und Wirkung, zwischen subjektiver und objektiver Intensität anzunehmen und diese wenigstens so lange gelten zu lassen, als die Intensitäten zwischen mäßigen endlichen Grenzen enthalten sind

Dies bestätigt nun auch die Erfahrung, denn wie wir später sehen werden sind thermische Wirkungen der Strahlen noch am leichtesten auf die objektive Intensität zu reduzieren, und in der That ist schon häufig nachgewiesen worden, daß zwischen Licht- und Warmewirkung wenigstens innerhalb enger Grenzen Proportionalität von subjektiver Intensität und Warmewirkung besteht

Wir wollen nun in einem Beispiele eine solche Untersuchung des Auges wirklich durchführen

Der Verfasser beschäftigte sich mit spektralphotometrischen Messungen mit Hilfe eines neutral gefärbten Glaskreises, dessen Maximaldicke 340 mm betrug, und dessen Transmissionskoeffizient für einzelne Wellenlangen genau bestimmt war Als Einheit der Intensität sollte stets jene Lichtmenge der untersuchten Wellenlänge gelten, welche durch die (dickste) Schichte von 343 mm des neutralen Glases hindurchgedungen noch eben die Empfindung des Lichtdruckes hinterließ Mit diesem Kreis wurde unter besonderen Vorsichtsmaßregeln das Sonnenspektrum durchgemessen, dann aber das Auge durch ein genaues Thermometer ersetzt, dessen Angaben sich auf Kalorien oder auf mechanisches Maß reduzieren ließen

Die Maße sind so gewählt, daß sie sich beziehen auf die Einheit des homogenen Lichtes von der betreffenden Wellenlänge von 0.001 tausendstel Mill. Spaltbreite und der Höhe des Spektrums gleich dem mittleren scheinbaren Durchmesser der Sterne erster Größe in einem Refraktor von 161 mm Öffnung und 1941 mm Fokalweite, welches durch eine 343 mm dicke Schichte eines Stoffes von dem Transmissionskoeffizienten

$\lambda = 0.673$	$\log p = -0.521$	$\lambda = 0.484$	$\log p = -0.599$
600	-0.5267	161	-0.5294
600	-0.5141	111	-0.5100
555	-0.5076	126	-0.5092
515	-0.5708		

gedungen dem Auge eben noch merklich bleibt, und auf diese Einheit bezogen Milligrammmillimeter pro Sekunde geben

Wir stellen unter B und R die Resultate der Beobachtung und der Rechnung dar, wobei die Rechnung ein nach der Methode der kleinsten Quadrate mit Hilfe der Gleichung (15) bestimmter Anschluß an die Beobachtungen ist

λ	$\frac{1}{s} \text{ Beob}$	$\frac{1}{s} \text{ Rechn}$	λ	$\frac{1}{s} \text{ Beob}$	$\frac{1}{s} \text{ Rechn}$
0.673	41.25	20.88	0.484	15.0	12.15
633	11.82	10.92	161	11.37	16.72
600	5.16	6.66	144	18.0	25.59
555	1.90	4.92	426	26.19	37.20
515	9.18	7.2			

Der Anschluß beider Kurven ist ein genügend guter, und beweist wohl auch, daß des Verfassers Auge für Rot etwas hyperempfindlich, für Violett dagegen schwach violettblind im Ganzen aber für Intensitätsmessungen wohl geeignet ist.

Die Empfindungsgrenze des untersuchten Auges liegt bei etwa 0.5 Millim.-milligr. pro Sekunde.

Um nun zu zeigen, daß dieses Äquivalent in der That von der Intensität selbst abhängt, sobald dieselbe in weiten Grenzen variiert, genügt es darauf hinzuweisen, daß dasselbe für die Empfindlichkeit gegen Farbenunterschiede der Fall ist, wie schon früher angeführt wurde. Wir haben über diesen Punkt noch keine Studien vorgefunden, und besitzen selbst nur eine Versuchsreihe, welche den wahrscheinlichen mittleren Fehler m und den wahrscheinlichen Fehler des arithmetischen Mittels w von stark variierenden Intensitätsmessungen giebt, welche sämtlich so angestellt sind, daß die Retina als Meßapparat dient, also auf dem Extinktionsprinzip beruhen. Die Daten sind die folgenden:

λ	J	m	w	J	m	w	J	m	w	J	m	w	J	m	w
0.426	6.4	± 8.7	± 1.8	17.9	± 17.5	± 3.7	137.1	± 24.5	± 5.2	7738	± 17.1	± 3.6			
444	7.7	16.7	3.6	19.8	18.2	3.9	166.9	15.0	3.2	1385	29.3	6.3			
464	4.3	16.1	3.4	12.0	20.5	4.4	226.5	17.6	4.2	1581	28.4	6.0			
484	5.0	12.7	2.7	15.2	22.2	4.7	210.8	21.5	4.6	3965	17.9	3.8			
515	4.3	16.1	3.4	7.6	17.3	3.7	12.0	20.5	4.4	2265	17.6	4.2	1581	28.4	6.0
555	5.5	5.3	1.1	27.4	6.0	1.3	196.6	25.9	5.5	101360	74.1	15.8			
600	4.6	17.3	3.7	16.1	26.9	5.7	131.1	14.1	3.0	7376	24.0	5.1	48574	102.6	21.9
633	8.8	9.2	2.0	26.1	5.1	1.1	144.0	15.3	3.3	2068	41.1	8.8			
673	5.4	13.9	3.0	17.0	17.5	3.7	231.3	25.1	5.4	4146	25.9	5.5	19525	60.8	13.0

In aller Kürze möge erwähnt werden, wie diese Reihe erhalten wurde. Vor ein Spektroskop wurden zwei Nikols aufgestellt, und bei einer vorsichtigen links- und rechtsseitigen Annäherung an den Kreuzungspunkt der Winkel abgesehen, bei welchem der Lichteindruck eben verschwand. Die Intensitäten wurden durch verschiedenes Öffnen der Spektroskopspalte erhalten. Die Größe des wahrscheinlichen Fehlers rührt größtenteils von der schlechten optischen Beschaffenheit der angewandtem Nikols her, ist aber hier, wo es auf Vergleichen ankommt, von geringem Belange.

Trägt man die wahrscheinlichen Fehler der Messungen als Ordinaten über den Logarithmen der Intensitäten als Abszissen auf, und zwar für alle neun Wellenlängen auf demselben Koordinatennetze, so bemerkt man übereinstimmend ein Anwachsen der wahrscheinlichen Fehler mit zunehmender Intensität und ohne den Beobachtungen Zwang anzuthun, kann man sagen (worauf wir noch einmal zurückkommen werden), daß die Genauigkeit von der Wellenlänge unabhängig ist.

Durch die Normalorte

$$\begin{array}{cccccc} \log J = 0.797 & 1.269 & 2.242 & 3.436 & 4.648 \\ \pm w = 2.71 & 3.48 & 4.25 & 6.51 & 14.39 \end{array}$$

läßt sich eine Kurve legen, welche sehr genau den Verlauf sämtlicher Beobachtungen darstellt. Sie lautet:

$\lg J$	$\pm w$	$\lg J$	$\pm w$	$\lg J$	$\pm w$
0.0	2.00	1.6	3.45	3.2	6.50
0.2	2.20	1.8	3.65	3.4	7.15
0.4	2.35	2.0	3.90	3.6	7.85
0.6	2.55	2.2	4.20	3.8	8.60
0.8	2.70	2.4	4.55	4.0	9.45
1.0	2.85	2.6	5.00	4.2	10.50
1.2	3.05	2.8	5.45	4.4	11.80
1.4	3.25	3.0	5.95	4.6	13.50

und kann vielleicht einst mitbestimmend wirken zur Untersuchung der Abhängigkeit der Augenempfindlichkeit von der Intensität

3 Einfluss der atmosphärischen Luft

a) Alle unsere Beobachtungen geschehen im luftgefüllten Räume, und sind daher mit den Veränderungen behaftet, welche die Wellenlänge durch Refraktion die Intensität durch Absorption erleidet. Ist die auf den luftleeren Raum bezogene Wellenlänge λ und n der absolute Brechungsindex der Luft in der nächsten Umgebung des Beobachters, so wird λ' , die beobachtete Wellenlänge

$$\lambda' = \frac{\lambda}{n} \quad (22)$$

im allgemeinen also kleiner als im luftleeren Räume. Nach Kettelers Beobachtungen ist für atmosphärische Luft von 0° Temperatur und 760 mm Druck

$$\begin{array}{rcl} \lambda = 0.6705 & n = 1.000 & 293.669 \\ & & 294.704 \\ & & 295.669 \end{array}$$

mit welchen Werten eine Tabelle für bequeme Interpolation berechnet werden kann. Da man allgemein hat

$$n = \frac{1}{1 - \frac{\lambda}{l}}$$

wenn λ im Weltall genommen ist, so folgt daraus wie früher

$$n = \frac{1}{\sqrt{2}} \left\{ \sqrt{\frac{l}{2l} + \lambda} + \sqrt{\frac{l}{2l} - \lambda} \right\}$$

Und also

$$\lambda' \approx \frac{l}{2l}$$

so läuft atmosphärische Luft diese Wellenlänge überhaupt nicht mehr durch.

Die gefundenen Werte der Brechungsindizes beziehen sich auf den Normalzustand der Atmosphäre, ist der Barometerstand B und die Temperatur θ , so erhält man

$$n - 1 = (n_0 - 1) \frac{760}{B} \frac{\theta}{273}$$

was aus dem schon benutzten Satze folgt, daß das spezifische Brechungsvermögen der Dichte proportional ist.

Bei astronomischen Beobachtungen, wo eine große Strecke Luft von veränderlicher Dichte durchlaufen wird, dürfte man auf den ersten Blick der Meinung sein, daß es nicht genügt, bloß den Brechungsindex der Luft in nächster Nähe des Beobachters zu berücksichtigen. Doch dem ist nicht so. Teilt man nämlich den Luftkreis in unendlich dünne Schichten 1, 2, ..., r von merklich demselben Brechungsindex n_1, n_2, \dots, n_r innerhalb einer solchen Schichte, so ist die Wellenlänge λ beim Beobachter

$$\lambda' = \frac{\lambda}{n_1} \frac{n_1}{n} \frac{n}{n_2} \dots \frac{n_{r-1}}{n_r} = \frac{\lambda}{n_r}$$

geworden. Es ist also in der That in jedem Falle bloß die letzte Schichte zu berücksichtigen.

Bezeichnet man die Konstante, die sich auf die Erdoberfläche wo $\sigma_0 = 1$ ist, bezeichnen mag, $\frac{\epsilon_0}{\sigma_0}$ mit η , so wird (28) nun für die ganze Atmosphäre genommen

$$A = (\eta_1 - \eta) \sin i \cos i \int_0^1 \sigma d\sigma + \sin i \int_0^1 \left\{ (1 - \eta_1 \sigma) \sqrt{2\eta_1 \sigma + \cos^2 i} - (1 - \eta_2 \sigma) \sqrt{2\eta_2 \sigma + \cos^2 i} \right\} d\sigma \quad (29)$$

was nach einer leichten Reduktion, und wieder mit Vernachlässigung der höheren Potenzen von η giebt

$$A = \frac{1}{2}(\eta_1 - \eta_2) \sin 2i \quad (30)$$

da sich das zweite Integral bei den gemachten Vereinfachungen auf Null reduziert

b) Die Absorption der atmosphärischen Luft konnte, wenn es sich um eine Verwertung derselben für irdische Zwecke handelt, am besten durch Beobachtung der Intensität einer Lichtquelle in großer und in unmittelbarer Entfernung ermittelt werden und wurde so in der That von Saussure und Wild bestimmt. Die erhaltenen Zahlen beziehen sich auf Mischlicht, und haben somit, wie wir sogleich sehen werden, keine Bedeutung für uns. Wir benutzen daher die astronomischen Bestimmungen von D. G. Müller,¹ die wir schon früher reduzierten, und für welche wir $\mu = 0$ gesetzt $m = 696$ fanden. Wählt man als Einheit der Schichtendicke das Meter, so ist zunächst zu bestimmen, einer wie dicken Schichte atmosphärischer Luft vom Normalzustande an der Erdoberfläche die aus optischen Erscheinungen zu 75000 Metern berechnete Höhe des Luftkreises äquivalent ist. Ist die Zahl der Schichten, deren jede dieselbe Absorption α ausübt, wie eine Schichte von ein Meter Dicke an der Erdoberfläche, gleich n so ist mit A die beobachtete Absorption des ganzen Luftkreises bezeichnend

$$A = 1 - (1 - \alpha)^n \quad (31)$$

Es ist klar, daß mit abnehmender Dichte σ die Schichten immer höher werden müssen, um dieselbe Absorptionswirkung hervorzubringen und zwar, wie schon aus früheren Erörterungen folgt, so, daß das Produkt aus Dichte und Dicke konstant gleich Eins bleibe. Bezeichnet man also die Höhe der Schichte mit δ so wird

$$\delta \sigma = \delta_0 \sigma_0 = 1 \quad (32)$$

wo sich δ_0 , σ_0 auf die dem Erdboden zunächst gelegene Schichte bezieht. Die Höhe der Atmosphäre wird somit

$$n = \sum \delta = \sum_{\sigma_0}^{\sigma_1} \frac{1}{\sigma} \quad (33)$$

wo die σ_0 und σ_1 die Grenzwerte der Dichtigkeit der Luft bezeichnen. Annäherungsweise darf man an Stelle der Summe auch ein Integral setzen, und erhält dann

$$n = {}^1g \sigma_1 - \lg \sigma_0 \quad (34)$$

Um nun σ_1 zu bestimmen, müssen wir die Gesetze kennen, nach welchen sich die Dichte mit der Erhebung vom Erdboden verändert. Diese sind einerseits das bekannte Druckgesetz, welches auch bei barometrischen Höhenmessungen angewandt wird

$$dp = -\sigma g \left(\frac{r_0}{r} \right) dr \quad (35)$$

¹ Astronomische Nachrichten No. 2464

² pag. 186

$$\delta = \left\{ 1 - \left(\frac{r}{r+h} \right) \sin \omega \right\}^{-1} \quad (42a)$$

wenn $h = 375 \text{ km}$ etwa, irgend eine mittlere Höhe der Atmosphäre bedeutet. Will man auf die Krümmung der Schichten keine Rücksicht nehmen, so kann man einfach

$$\delta = \sec \omega \quad (42b)$$

nehmen. Dieses δ ist dann nach Maßgabe der herrschenden Temperatur und des Luftdruckes zu korrigieren.

Die ganze von der Atmosphäre absorbierte Intensität eines Spektrums (μ, A) findet man, indem man über alle Wellenlängen und alle Zenithdistanzen von $-\frac{\pi}{2}$ bis $+\frac{\pi}{2}$ integriert, diese beträgt also

$$\frac{4}{\pi} A \mu \int_{-\frac{\pi}{2}}^{+\frac{\pi}{2}} d\omega \int_0^{\infty} \frac{\lambda}{(\lambda + \mu)^2} \left\{ 1 - \left[1 - \frac{\mu^4}{m^4} \left(\frac{\lambda + m}{\lambda + \mu} \right) \right]^n \sqrt{1 - \left(\frac{r}{r+h} \right)^2 \sin^2 \omega} \right\} d\lambda \quad (43)$$

c) Handelt es sich um die Beobachtung eines ungetrennten Strahlenkomplexes etwa eines Steines, so spricht man gewöhnlich von einem mittleren Absorptionskoeffizienten der für atmosphärische Luft (nach photometrischen Bestimmungen von Sternen) 0.175 ausmachen soll. Ein solcher mittlerer Absorptionskoeffizient — an und für sich — existiert gar nicht, daher auch Langley's ¹ heftiger Widerspruch gegen den Wert dieser Größe, die er durch etwa 0.35 ersetzt wissen will. In der That ergibt sich der Wert von 0.32 auch aus den Beobachtungen Mullers, wenn man über das Spektrum eines weißen (Sonnen-)lichtes integriert. Wir werden den Widerspruch sogleich beheben. Ist A ein mittlerer Absorptionskoeffizient, und (μ, A) irgend eine Lichtquelle, so besteht die Gleichung

$$\frac{4}{\pi} \mu A (1-A)^n \int_{\lambda_1}^{\lambda_2} \frac{\lambda}{(\lambda + \mu)^2} d\lambda = \frac{4}{\pi} \mu A \int_{\lambda_1}^{\lambda_2} \frac{\lambda^n}{(\lambda + \mu)^2} \left\{ 1 - \left[1 - \frac{\mu^4}{m^4} \left(\frac{\lambda + m}{\lambda + \mu} \right) \right]^n \right\} d\lambda \quad (44)$$

Sind also die Grenzen des Spektrums konstant (wie es ja in der That für das Auge der Fall ist), so hat man A noch immer als Funktion von μ , also der Beschaffenheit der Lichtquelle zu betrachten, und nur, wenn die beobachteten Lichtquellen nahezu dieselben sind (wie in der Astronomie Sterne desselben Typus) darf auch A als nämlich konstant angenommen werden. Dieses A ist es nun, welches astronomisch zu 0.175 bestimmt wurde. Langley begeht nun den keineswegs zu vernachlässigenden Fehler, daß er über das Spektrum integriert, ohne aber auf die verschiedene Empfindlichkeit des Auges zu achten, und das Integral als Absorptionskoeffizienten des ungetrennten Strahlenkomplexes betrachtet. Da für alle Sterne (auch die Sonne) μ klein und unser Auge gerade für Violett wenig empfindlich ist, so muß nach Langley's Methode ein zu großer Absorptionskoeffizient resultieren, wie das auch aus den viel älteren Messungen von Dr. Muller folgt. Ändert man also den Wert von $\alpha = 0.175$ nur so ab, daß er den Beobachtungen der einzelnen Sterntypen genügt, so ist auch ferner mit diesem Werte zu reduzieren, beobachtet man über ein explizites Spektrum, so ist jede Intensität

¹ Phil Mag 5 vol XVIII

mit dem ihrer Wellenlänge zukommenden Absorptionskoeffizienten in Rechnung zu ziehen. Langleys Einwurf wird somit hinfällig.

Außer dieser jetzt besprochenen Absorption, die sich auf alle Wellenlängen erstreckt, besitzt die Atmosphäre auch eine elektive, kraft welcher sie ein kompliziertes Linienabsorptionsspektrum aufweist. Es ist Langleys Verdienst, auf den störenden Einfluß dieser elektiven Absorption hingewiesen zu haben, doch scheint uns gerade der Umstand, „daß es nicht eine Haarbreite des Spektrums giebt, in welcher nicht atmosphärische Linien anzutreffen wären“, eine Berücksichtigung dieser Absorption zu ermöglichen. Denn es ist klar, daß in einem schmalen, aber endlich breiten Spektralbezirk der Einfluß dieser elektiven Absorption schon in deren Bestimmung mit enthalten ist, da die dunklen Linien durchaus keine nahezu absolut dunklen Stellen darstellen. Wenn aber Langley vorschlägt, ein möglichst schmales Reagens ins Spektrum einzuführen, um damit die Intensitäten zu messen, und den terrestrischen Linien auszuweichen, so halten wir dafür, daß gerade hierin ein ungünstiges Mittel gewählt ist. Denn fällt auch nur eine Linie der Atmosphäre auf das lineare Agens, so wird die Intensität ungleich ungünstiger beeinflusst, als bei einem breiteren Spektralbezirke, für welchen der Absorptionskoeffizient den terrestrischen Linien seiner Ableitung nach schon Rechnung trägt. In einer Gleichung ausgedrückt:

Der Absorptionskoeffizient, wie er durch Beobachtungen bestimmt wird, enthält die allgemeine und elektive Absorption der Luft, ist also für den Spektralbezirk $(\lambda - \varepsilon)$ bis $(\lambda + \varepsilon)$ von der Breite 2ε von der Form:

$$1 - A = \int_{\lambda - \varepsilon}^{\lambda + \varepsilon} (1 - \alpha)^n d\lambda + \sum_{\lambda - \varepsilon}^{\lambda + \varepsilon} r (1 - \alpha_r)^n \dots \dots \dots (45)$$

Da man nun 2ε immer beliebig klein machen kann, da weiter die Zahl der Linien sehr groß ist, so wird bei nur einigermaßen gleichmäßiger Verteilung der Linien sich die Summe der diskreten Strahlen mit dem Integrale zu einem Mittelwerte vereinen lassen; dieser Mittelwert ist eben beobachtet, und wird als Absorption der Luft in die Rechnung gezogen.

Zur Bestimmung dieser Größe beobachtet man am bequemsten das Spektrum der Sonne bei möglichst hohem und tiefem Stande derselben. Ist die extratellure Intensität irgend einer Spektralstelle L_0 , die bei der Zenithdistanz z_1 und z_2 gemessene Intensität derselben Wellenlänge L_1 und L_2 , so hat man:

$$L_1 = L_0(1 - \alpha)^{\sec z_1}, \quad L_2 = L_0(1 - \alpha)^{\sec z_2}$$

woraus man nun leicht α bestimmen kann. Hat man verschiedene Wellenlängen so beobachtet, so kann man die wahrscheinlichsten Werte der Absorptionskonstanten μ und m bestimmen.

d) Es ist von Interesse, und bei kolorimetrischen Messungen sogar notwendig, den Einfluß zu kennen, den die Atmosphäre auf das Element μ des Spektrums ausübt. Wir haben zu diesem Ende

$$\varphi(\lambda) = \left\{ 1 - \frac{\mu^4}{m^4} \left(\frac{\lambda^2 + m^2}{\lambda^2 + \mu^2} \right)^2 \right\}^{\sec z} \dots \dots \dots (46)$$

zu setzen, wo wir den Exponenten $\sec z$ nur als Abkürzung des vollständigeren Ausdruckes in (42a) bezeichnen, Daraus folgt:

$$\frac{\varphi(\lambda)}{\varphi(\bar{\lambda})} = -4\mu^4 \lambda \frac{\frac{\lambda + m}{\lambda + \mu}}{m^4(\lambda + \mu) - \mu^4(\lambda + m)} \sec \vartheta$$

und weiter

$$\frac{\mu_1}{\mu_0} = \frac{m^4(\mu_1 + \mu_0)^2 - \mu^4(m + \mu_0^2) + 2\mu^4\mu_0 \frac{m + \mu_0}{\mu_1 + \mu_0} \sec \vartheta}{m^4(\mu^2 + \mu_0) - \mu^4(m + \mu_0) - 2\mu^4\mu_0 \frac{m + \mu_0}{\mu_1 + \mu_0} \sec \vartheta} \quad (47)$$

in welcher Formel μ_1 das wahre, μ_0 das beobachtete μ bezeichnet, während μ , m die Konstanten der Luftabsorption bedeuten

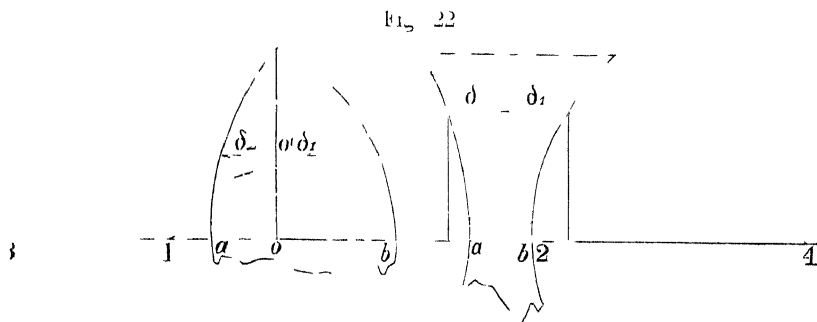
4 Strahlenkondensatoren

In allen Anwendungen der Spektralanalyse zumal auf Astrophysik wendet man das Spektroskop in Verbindung mit einem Fernrohr an, dessen Objektiv — gleichgültig ob Spiegel oder Linse — als Kondensator wirkt. Da vor und nach dem Kondensator der Strahl dasselbe Medium durchläuft, so ist die Wellenlänge dadurch keiner Veränderung unterworfen, ebensowenig die Polarisationssebene, wenn der Kondensator als homogen unimorph vorausgesetzt wird. Da aber in den eigentlichen Spektralerscheinungen dieses Element überall außer Acht gelassen wird, so kann diese Beschränkung sogar fallen gelassen werden.

Anders verhält es sich mit der Intensität, die sowohl durch Brechung als durch Reflexion geschwächt wird. Wir wollen diesen Einfluß nun näher ins Auge fassen.

1) Refraktoren

Das Objektiv des Refraktors besteht bekanntlich aus der Kombination einer Konvex- und Konkavlinse, besitzt also in verschiedenen Teilen ihres Durchmessers verschiedene Dicken. Um die Absorption in Rechnung ziehen zu können, müssen wir vor allem diese Dicken berechnen können.



In der obenstehenden Figur bezeichnen 1, 2, 3, 4 die Mittelpunkte der Konvex- und Konkavlinse. Die optische Achse des Systems ist die Achse der x , die darauf senkrechte die Achse der y . In der Konvexlinse haben wir in dem Punkte $y = 0$ die beiden Feldicken δ_1 und δ_2 . Man findet dafür

$$\delta_1 = x - (10) = \sqrt{r_1^2 - y^2} - (10)$$

und

$$\delta_2 = x - (20) = \sqrt{r_2^2 - y^2} - (20)$$

wenn man den Koordinatenanfang bezüglich in die Punkte 1 und 2 verlegt. Man hat aber:

$$(10) = 1b - 0b, \quad (20) = 2a - a0$$

$$(10) + (20) = 1b + 2a - (ab - 0a)$$

und bezeichnet man die Dicke der Linse im Centrum mit D_1 , in der Höhe y mit \mathcal{A}_1 , so kommt durch Addition der Teildicken:

$$\mathcal{A}_1 = \sqrt{r_1^2 - y^2} + \sqrt{r_2^2 - y^2} + D_1 - (r_1 + r_2) \quad . \quad . \quad . \quad (48)$$

Für die Konkavlinse hat man ganz analog:

$$\delta_3 = r_3 - \sqrt{r_3^2 - y^2}, \quad \delta_4 = r_4 - \sqrt{r_4^2 - y^2}$$

$$\mathcal{A}'' = \delta_3 + \delta_4 + D'$$

und daher auch:

$$\mathcal{A}'' = (r_3 + r_4) + D' - \sqrt{r_3^2 - y^2} - \sqrt{r_4^2 - y^2} \quad . \quad . \quad . \quad (49)$$

Ist nun der Transmissionskoeffizient des einen Glases p , so ist derselbe im Abstände y vom Centrum der Linse $p^{\mathcal{A}}$. Eine Kreiszone $2y\pi \cdot dy$ hat also konstant dieselbe Absorption, und daher wird der mittlere Transmissionskoeffizient für die ganze Oberfläche der Linie:

$$P = \frac{1}{\pi Y^2} \int_0^Y 2\pi y p^{\mathcal{A}} dy = \frac{2}{Y^2} \int_0^Y y p^{\alpha + \varepsilon \sqrt{a^2 - y^2} + \varepsilon \sqrt{b^2 - y^2}} dy \quad . \quad . \quad . \quad (50)$$

Dabei bedeutet Y die Öffnung des Objektivs, ε die negative oder positive Einheit; durch diese Schreibweise haben wir die Resultate der Formeln (48) und (49) in eine einzige vereint. Durch Reihenentwicklung findet man:

$$P = \frac{2}{Y^2} \int_0^Y y \left\{ 1 + \frac{lg p}{1!} [\alpha + \varepsilon \sqrt{a^2 - y^2} + \varepsilon \sqrt{b^2 - y^2}] \right. \\ \left. + \frac{(lg p)^2}{2!} [\alpha + \varepsilon \sqrt{a^2 - y^2} + \varepsilon \sqrt{b^2 - y^2}]^2 + \dots \right\} dy \quad . \quad . \quad . \quad (51)$$

$$= \frac{2}{Y^2} \int_0^Y y \left\{ \frac{lg p}{1!} \left[\alpha + \varepsilon a \left(1 - \frac{1}{2} \frac{y^2}{a^2} \right) + \varepsilon b \left(1 - \frac{1}{2} \frac{y^2}{b^2} \right) \right] \right. \\ \left. + \frac{(lg p)^2}{2!} \left[\alpha^2 + \varepsilon^2 (a^2 - y^2) + \varepsilon^2 (b^2 - y^2) + 2\alpha\varepsilon a \left(1 - \frac{1}{2} \frac{y^2}{a^2} \right) \right. \right. \\ \left. \left. + 2\alpha\varepsilon b \left(1 - \frac{y^2}{b^2} \right) + 2\varepsilon^2 ab \left(1 - (a^2 + b^2) \frac{y^2}{2a^2b^2} \right) \right] \right\} \cdot y dy + 1 \quad . \quad . \quad . \quad (51)$$

wenn man die Wurzelentwicklung bis Glieder zweiter Ordnung fortsetzt.

Wir setzen nun:

$$A = (\alpha + \varepsilon a + \varepsilon b) \frac{lg p}{1!} + (\alpha + \varepsilon a + \varepsilon b)^2 \frac{(lg p)^2}{2!}$$

$$B = \left(\frac{\varepsilon}{2a} + \frac{\varepsilon}{2b} \right) \frac{lg p}{1!} + \left(2\varepsilon^2 + \frac{\alpha\varepsilon}{a} + \frac{\alpha\varepsilon}{b} + \frac{\varepsilon^2(a^2 + b^2)}{ab} \right) \frac{(lg p)^2}{2!} \quad . \quad . \quad . \quad (52)$$

und erhalten dann einfach:

$$P = 1 + \frac{2}{Y^2} \int_0^Y (A - By^2) y dy = 1 + \left(A - \frac{B}{2} Y^2 \right) \quad . \quad . \quad . \quad (53)$$

Die Transmission der Linsenkombination ist dann das Produkt der Transmissionskoeffizienten der Einzelnlinsen. Diese lassen sich, wenn man die accentuierten Größen auf die Konkavlinse bezieht, so schreiben:

$$\begin{aligned} P &= 1 + D \lg p + \frac{D^2}{2} (\lg p) - \frac{Y}{2} \left[\frac{r_1 + r_2}{2r_1 r'} \lg p + D \frac{r_1 + r'}{2r_1 r'} (\lg p) \right] \\ P' &= 1 + D \lg p + \frac{D}{2} (\lg p) + \frac{Y}{2} \left[\frac{r_1 + r'}{2r_1 r'} \lg p + D \frac{r_1 + r'}{2r_1 r'} (\lg p) \right] \end{aligned} \quad (54)$$

Außer durch Absorption geht bei den Linsen auch durch Reflexion Licht verloren. Da die Oberfläche der Linse nur wenig gekrümmt ist, so darf von der Verschiedenheit der Einfallswinkel der Strahlen nach welchen sich die Größe der Reflexion richtet, ganz abgesehen werden. Wird also $1 - \beta$ der auffallenden Strahlung reflektiert, so ist die Intensität des durch die Linsenkombination gehenden Lichts

$$I = \beta P P I_0 t \quad (55)$$

mit t die Strahlenkondensation und mit I_0 das auffallende Licht bezeichnend. Dabei ist natürlich vorausgesetzt, daß man die Intensitäten stets auf gleiche Flächen bezogen denkt. Alle drei Schwachungsfaktoren sind natürlich Funktionen der Wellenlänge.

Bildet man das Produkt PP unter Vernachlässigung von Y so kommt, den Transmissionskoeffizienten des Kondensators nun mit K bezeichnend

$$\begin{aligned} K &= \beta \left\{ 1 + D \lg p + D \lg p + \frac{D}{2} (\lg p) + \frac{D}{2} (\lg p) \right. \\ &\quad + \left[DD \lg p \lg p' + \frac{D-D}{2} \lg p (\lg p) + \frac{DD}{2} \lg p (\lg p) + \frac{D-D}{2} (\lg p) (\lg p') \right] \\ &\quad + \frac{Y}{2} \left[\left(\frac{r_1 + r'}{2r_1 r'} \lg p' + D \frac{r_1 + r'}{2r_1 r'} (\lg p) \right) \left(1 + D \lg p + \frac{D}{2} (\lg p) \right) \right. \\ &\quad \left. \left. - \left(\frac{r_1 + r'}{2r_1 r'} \lg p + \frac{r_1 + r'}{2r_1 r'} D (\lg p) \right) \left(1 + D \lg p + \frac{D}{2} (\lg p) \right) \right] \right\} \end{aligned} \quad (56)$$

Um nun die Größe K zu bestimmen beobachtet man die Intensität einer Lichtquelle für einen homogenen Spektralteil im Fernrohr und dann ohne dasselbe. Ist f der Fokusbildhalbmesser der kreisförmig gedachten Lichtquelle, so ist die Strahlenkondensation t gegeben durch

$$t = \left(\frac{Y}{f} \right)^2 \quad (57)$$

wo

$$f = f \operatorname{tg} \varrho \quad (58)$$

wenn f die Brennweite der Linsenkombination, und ϱ den scheinbaren Halbmesser der Lichtquelle vom Objektiv aus bedeutet.

Mißt man durch das Fernrohr die Intensität I_0 des auffallenden Lichtes zu I_1 durch das bloße Auge zu I so hat man die beiden Gleichungen

$$I_1 = I_0 S t K \quad I = I_0 S \quad (59)$$

wenn S die Transmission des benutzten Photometers bedeutet. Gebraucht man als Lichtquelle die Sonne, so hat man die Hohenänderung derselben während der Beobachtung in Rechnung zu ziehen.

Es konnte vorkommen, daß man bei dieser Vergleichung nicht die volle Öffnung benutzen kann. Beträgt diese Y' statt der Y so erhält man aus den obigen beiden Gleichungen (unter Berücksichtigung des nun veränderten t) nicht K sondern K' . Man kann dieses dann mit Hilfe der Gleichung (56) auf die volle Öffnung reduzieren.

Nach dieser — jedoch graphisch durchgeführten — Methode wurde die Transmission des Objektivs von 161.2 mm Öffnung des O-Gyallier Refraktors bestimmt. Die Oberfläche der Linse wurde in fünf konzentrische Felder geteilt, und durch jedes derselben

nacheinander die Sonne spektralphotometrisch mit und ohne Fernrohr gemessen. Da angenäherte Werte der Linsendicken und der Transmissionskoeffizienten für Flint- und Crown Glas bekannt waren, wurden diese Zonen schon im vorhinein gerechnet. Es fand sich z. B. für Rand und Mitte des Objektives:

$\lambda = 0.673$	$\lg K(\text{Rand}) = -0.0593$	$\lg K(\text{Mitte}) = -0.0828$
633	553	816
600	567	832
555	649	894
515	728	965
484	763	1003
464	776	1017
444	780	1023
426	782	1023

und hiernach durch mechanische Integration über das ganze (sichtbare) Spektrum:

$\lambda = 0.673$	$\lg K = -0.0645$	$\lambda = 0.484$	$\lg K = -0.0817$
633	611	464	829
600	626	444	834
555	703	426	836
515	781		

Unter Zuhilfenahme des aus der GröÙe des Sonnenbildes bestimmten Kondensationsfaktors ergab sich nun aus den Beobachtungen, daß an die voranstehende Reihe die fast genau konstante Korrektur von $+0.0238$ hinzugelegt werden muß, um die wahre Transmission des Objektives zu erhalten. Die Absorption beträgt also rund 11 % des auffallenden Lichtes.

b) Reflektoren.

Hier gestaltet sich die Sache bedeutend einfacher. Der absorbierte Teil $(1-\alpha)$ gelangt nicht ins Auge, und der reflektierte β kann der geringen Krümmung des Spiegels halber als vom Einfallswinkel unabhängig betrachtet werden. Man hat also ganz einfach:

$$I = \alpha \beta I_0 \quad (60)$$

Die Bestimmung dieser GröÙe, die wir wieder mit K bezeichnen, geschieht ganz wie früher, unter Berücksichtigung der Strahlenkondensation.

Bei dem Reflektor fällt zugleich die Ungleichheit der Fokallängen für verschiedenfarbene Strahlen weg, was für Spektralbeobachtungen stets ein außerordentlicher Vorteil ist.

Durch Temperaturänderungen wird bei Refraktoren die Dicke der Linsen verändert; so lange aber keine Deformation der Linse eintritt, trifft der Strahl unabhängig von der Temperatur immer dieselbe Zahl absorbierender Teilchen; der Transmissionskoeffizient bleibt also unverändert.

Eine Veränderung kann bei beiden Arten von Kondensatoren nur durch den Einfluß der Temperatur auf die Brennweite hervorgebracht werden. Mißt man nämlich bei der Temperatur t und reduziert die Messungen auf die feste Temperatur t_0 , so kommt:

$$f = \left(\frac{Y_0 + \alpha(t - t_0)}{F_0 + \beta(t - t_0)} \right)^2, \quad F = [f_0 + r(t - t_0)] \tan g \varphi$$

da man die Änderungen immer als lineare Funktionen der Temperatur betrachten kann.

c) Chromatische Fehler des Kondensators.

Besteht der Kondensator aus einer Linsenkombination, so wird das Bild einer punktförmigen Lichtquelle durch ein Prisma betrachtet trotz der angestrebten Achro-

masie nicht eine Linse erzeugen, sondern im allgemeinen eine von zwei Kurven eingeschlossene Fläche, deren Breite stets nur für die gerade eingestellte Wellenlänge unendlich klein ist. Fokussiert man für jeden einzelnen Strahl, so braucht die Chromasie nicht weiter berücksichtigt zu werden. Wir nehmen nun aber an, daß dies nicht der Fall ist, daß also Intensitätsmessungen an einem Spektrum vorgenommen werden, welches konstant auf die Wellenlänge λ fokussiert ist.

Da man für den betrachteten Fall Dicke und Abstand der beiden Linsen bedenkenlos vernachlässigen darf, haben wir nach der elementaren Optik für die beiden Linsen

$$\frac{1}{\alpha} = \frac{1}{f} - \frac{1}{a} \quad \frac{1}{\alpha'} = \frac{1}{f} - \frac{1}{a} \quad (61)$$

wenn a , α und f die Gegenstandsweite, Bildweite und den Fokalabstand bezeichnen. Für eine Kombination zweier Linsen ist die Gegenstandsweite der zweiten Linse die Bildweite der ersten, also

$$\alpha' = -\alpha$$

und daher erhält man

$$\frac{1}{\alpha} = \frac{1}{f} + \frac{1}{f} - \frac{1}{a} \quad (62)$$

Setzt man parallele Strahlen voraus, und nennt F die Brennweite des Systems, so wird

$$\frac{1}{F} = \frac{1}{f} + \frac{1}{f} \quad (63)$$

wo die f gegeben sind durch

$$\frac{1}{f} = (n-1) \left(\frac{1}{r_1} + \frac{1}{r_2} \right), \quad \frac{1}{f'} = (n-1) \left(\frac{1}{r_1} + \frac{1}{r_2} \right) \quad (64)$$

Da nun die chromatische Abweichung immer sehr klein ist, kann man schreiben

$$\left. \begin{aligned} \frac{dF}{F} &= \frac{df}{f} + \frac{df'}{f'} \\ \frac{dF}{F} &= -dn \left(\frac{1}{r_1} + \frac{1}{r_2} \right) - dn \left(\frac{1}{r_1} + \frac{1}{r_2} \right) \end{aligned} \right\} \quad (65)$$

Legt man also durch den Brennpunkt F der Wellenlänge λ eine Ebene senkrecht zur optischen Axe, so ist die Breite z B des Fokalbildes von der Wellenlänge λ , da $n + dn$ entspricht

$$d\beta = dF \operatorname{tg} \varphi \quad (66)$$

wenn φ die scheinbare Öffnung des Objectives bedeutet. Man erhält also, ohne Rücksicht auf das Zeichen

$$d\beta = F^2 \operatorname{tg} \varphi \left[dn \left(\frac{1}{r_1} + \frac{1}{r_2} \right) + dn \left(\frac{1}{r_1} + \frac{1}{r_2} \right) \right] \quad (67a)$$

oder durch Einführung von Wellenlängen, indem man setzt

$$\begin{aligned} n &= a_0 + \frac{a}{\lambda^2} \\ d\beta &= F^2 \operatorname{tg} \varphi \frac{2d\lambda}{\lambda^3} \left[a_2 \left(\frac{1}{r_1} + \frac{1}{r_2} \right) + a_2 \left(\frac{1}{r_1} + \frac{1}{r_2} \right) \right] \end{aligned} \quad (67b)$$

Setzt man die rein optische Konstante, in welcher nun die Radien mit Rücksicht auf die Linsenformen, absolute Größen bedeuten, gleich $\frac{\alpha}{Y}$ mit Y die Öffnung $= F \operatorname{tg} \varphi$ bezeichnend, also

$$\alpha = - \left[a_2 \left(\frac{1}{r_1} + \frac{1}{r_2} \right) - a_2' \left(\frac{1}{r_1'} + \frac{1}{r_2'} \right) \right] Y$$

so kommt:

[illegible]

wo β' die Integrationskonstante bedeutet. Wir bestimmen sie so, daß die Breite in λ_0 gleich β_0 werde, und haben dann allgemein:

[illegible]

Ist nun die Intensität auf die Breite β_0 bezogen, so muß sie für die Wellenlänge λ , um auf dieselbe Fläche reduzierbar zu sein, mit $\frac{\beta}{\beta_0}$ multipliziert werden.

Ist also das Spektroskop beständig auf λ_0 eingestellt, und beobachtet man für die Wellenlänge λ die Intensität I'_λ , so ist dieselbe auf das Linienspektrum reduziert:

$$I_\lambda = I_\lambda' \left\{ 1 + \frac{\alpha}{\beta_0} F \left(\frac{1}{\lambda_0} - \frac{1}{\lambda_0^2} \right) \right\} \quad . \quad . \quad . \quad . \quad . \quad . \quad (70)$$

Für rein spektroskopische Beobachtungen sind auch unachromatische Konvexlinsen vorgeschlagen worden, aber wohl nie in Gebrauch gekommen. Für solche gilt ganz dieselbe Formel, nur braucht man in α zu setzen $\alpha_0' = 0$.

5. Theorie der spektralanalytischen Instrumente.

Die Übertragung der Resultate theoretischer Forschung auf Erscheinungen der Natur, und umgekehrt, der Erscheinungen auf die Theorie geschieht durch Vermittelung der Beobachtungen, zu deren Anstellung es der Instrumente bedarf. Da einerseits deren Kenntniss dem Forscher ebenso notwendig wird, wie die Handhabung seiner mathematischen Hilfsmittel, andererseits aber zumal in der Spektralanalyse diese nie in der idealen Form darstellbar, welche ihm die der Untersuchung zu Grunde zu legenden Gröfsen genau lieferte, so möge diesem Gegenstande hier noch eine gedrängte Besprechung gewidmet sein, indem nur das Typische der Instrumente festgehalten und zumeist nur auf ihr Verhalten gegenüber der Intensität eingegangen werde. Bezüglich der Wellenlänge wird man in fast jedem Falle in der reichen Litteratur des Gegenstandes Rat finden.

Entsprechend den drei Variablen des Spektrums, Wellenlänge, Intensität und Schwingungsebene, teilen wir auch die Instrumente in drei Klassen, deren jede die Bestimmung einer dieser Veränderlichen zur Aufgabe hat. Wir unterscheiden außerdem noch den Fall, daß der zu beobachtende Strahlenkomplex getrennt oder nicht getrennt ist. Der erstere entspricht der bereits bezeichneten Aufgabe, der zweite wird durch Instrumente beherrscht, welche die Farbe, mittlere Intensität und mittlere Polarisations-ebene bestimmen.

A. Das Spektrometer und Spektroskop.

a) Zur Auflösung eines Strahlenkomplexes in ein Spektrum hatten wir vornehmlich zwei Mittel gefunden; die Dispersion durch Brechung und die Diffraktion. Wir besprechen zunächst das auf der zweiten Erscheinung beruhende Instrument.

Das Diffraktionsspektrometer ist im wesentlichen ein feines Winkelmessinstrument, mit welchem die Beugungswinkel parallel aus einem Spalte auf ein Diffraktionsgitter

fallender Strahlen bestimmt werden. Das Rohr, welches den im Brennpunkte einer Kollektivlinse stehenden Spalt enthält, heißt Kollimatorrohr, und ist mit dem Beobachtungsfernrohr um dieselbe vertikale Axe drehbar, welche zugleich den darauf senkrechten Kreis trägt. Um mit dem Instrumente Messungen anstellen zu können, müssen zunächst die Fehler desselben eliminirt werden. Erfordernis ist, Koaxialität der optischen Axen von Kollimator- und Fernrohr, und Perpendikularität derselben auf die mechanische Drehungsaxe, senkrechte Stellung des Gitters auf die optischen Axen der beiden Rohre, Nullweit des Inzidenzwinkels, Parallelismus der Gitterspalten mit dem Kollimatorspalte.

Man stellt das Fernrohr, um besten mit Hilfe eines himmlischen Objectes, um parallele Strahlen em, visirt den Spalt an, und verändert seine Lage zu Kollimatorlinse so lange, bis es vollig scharf erscheint. Dann treten die Spaltstrahlen parallel aus. Darauf stellt man einen Punkt des Spaltes, der etwa durch einen über die Mitte des Spaltes gespannten Faden fixirt ist, auf das Fadenkreuz des Fernrohrs an, stellt auf das Gittertischchen einen Spiegel und giebt dem Tischchen eine solche Neigung, daß durch Reflexion vom Spiegel um einen beliebigen Winkel derselbe Punkt des Spaltes mit dem Fadenkreuz des Fernrohrs koaxial ist. Dann ist der Spiegel der mechanischen Drehungsaxe parallel, und man benötigt nun bloß Fernrohr und Kollimator senkrecht zu der Spiegelfläche zu stellen. Zu dem Ende setzt man vor das Okular unter einem Winkel von 45° einen durchbrochenen Spiegel, der seitlich beleuchtet wird. Sicht man durch die Öffnung der Spiegelplatte hindurch, so erblickt man im allgemeinen neben dem Fadenkreuz auch das von der der Drehungsaxe parallelen Spiegelfläche reflectirte Bild desselben. Bild und Fadenkreuz fallen zusammen, wenn die optische Axe des Fernrohrs auf jener Fläche senkrecht steht. Ist diese Koaxialität zu Stande gebracht, so ersetzt man den Spalt durch ein ähnliches Okular, und verfährt ganz analog. Um nun das Gitter in der Richtung der Spalten senkrecht zu optischen Axe der beiden Rohre zu stellen, braucht man nur dieses an Stelle der Spiegelplatte als reflectierende Fläche zu benutzen. Der Einfallswinkel der Spaltstrahlen ist Null, wenn die entsprechenden Maxima einer homogenen (z. B. Natrium) Strahlengattung rechts und links vollkommen symmetrisch zum ungebogenen Spaltbilde stehen. Ganz analog verfährt man, wenn es sich um reflectierende Gitter handelt.

Bestimmt man nun z. B. bei einfallendem Sonnenlichte die Kreisablenkung des ungebogenen Spaltbildes ψ_0 , darauf die einer bestimmten Linie λ im m -ten Spectrum rechts und links entsprechende Lesung ψ und ψ , so wird

$$\lambda = \frac{1}{N} \frac{\sin(\psi - \psi_0)}{m} = \frac{1}{N} \frac{\sin(\psi_0 - \psi)}{m} \quad (71)$$

wenn N die Anzahl der auf die Langenheit gehenden Spalten bezeichnet, die mit einem guten Mikroskope gegen die schon vom Künstler gemachte Angabe verglichen werden kann. Wie man aus dem Vorhergehenden ersieht, werden die Wellenlängenbestimmungen desto genauer, in einem je höheren Spektrum sie ausgeführt werden. Da über die einzelnen Spektren sich schon sehr rasch superponieren, so müssen die die Messung störenden Strahlengattungen entweder durch Absorptionsmedien, oder besser — da man hier nicht beschränkt ist, durch Prismen abgehalten werden. Erzeugt man nämlich durch ein Prisma ein — wenn auch nicht besonders reines — Spektrum, und laßt dasselbe auf den Spalt des Spektrometers fallen, so hat man es mit teilweise homogenem Lichte zu thun, in welchem man nun bis Spektra sehr hoher Ordnung gehen kann.

Die Fehler, welchen die Gitter unterliegen, sind prismatische oder Planabweichungen der Gitterplatte, und nicht Kongruenz der Spalten und ihres gegenseitigen Abstandes. Es sei nun γ die Breite des ersten Spaltes und e die gegeneinander gekehrte Randentfernung der beiden ersten. Dann sei allgemein für die folgenden:

$$\gamma_r = \gamma + \delta_r, \quad e_r = e + \varepsilon_r \quad \dots \quad (72)$$

wo δ_r und ε_r vorläufig nur an die Bedingung der unendlichen Kleinheit gebunden sein mögen. Dann wird die Summe der Sinusse, welche den Schwingungszustand in einer zu den gebeugten Strahlen senkrechten Ebene darstellt, zur folgenden:

$$\sin 2\pi \left[\varphi - \frac{v}{\pi} (\beta + \frac{1}{2}\gamma) + \sin 2\pi \left[\varphi - \frac{v}{\pi} (\beta + \frac{1}{2}\gamma) - \frac{\delta_2}{2} \frac{v}{\pi} - (\gamma + e) \frac{v}{\pi} \right] \right. \\ \left. + \sin 2\pi \left[\varphi - \frac{v}{\pi} (\beta + \frac{1}{2}\gamma) - \frac{\delta_3}{2} \frac{v}{\pi} - 2(\gamma + e) \frac{v}{\pi} - (\delta_2 + \varepsilon_2) \frac{v}{\pi} \right] + \dots \quad (73) \right.$$

wo Kürze halber:

$$\varphi = \frac{t}{\tau} - \frac{x}{\lambda}, \quad v = \frac{\pi}{\lambda} (\sin \psi - \sin \chi) \quad \dots \quad (74)$$

gesetzt war. Schreiben wir nun:

$$\left. \begin{aligned} \varrho_1 &= \frac{1}{2} \frac{v}{\pi} \delta_2 \\ \varrho_2 &= \frac{1}{2} \frac{v}{\pi} \delta_3 + (\delta_2 + \varepsilon_2) \frac{v}{\pi} \\ &\dots \\ \varrho_n &= \frac{1}{2} \frac{v}{\pi} \delta_{n+1} + (\delta_n + \varepsilon_n) \frac{v}{\pi} \end{aligned} \right\} \dots \quad (75)$$

so wird die Sinussumme unter schon früher benutzten Abkürzungen einfacher:

$$S = \sin x + \sin(x - y - \varrho_1) + \sin(x - 2y - \varrho_2) + \dots$$

welche, da ϱ_1 noch immer unendlich klein bleibt, sich auch so schreiben läßt:

$$S = \sin x + \sin(x - y) + \sin(x - 2y) + \dots \\ - \varrho_1 \cos(x - y - \varrho_2 \cos(x - 2y) - \dots$$

$$= \frac{\sin \frac{n}{2} y}{\sin \frac{1}{2} y} \sin \left[x - \frac{n-1}{2} y \right] - \sum_{r=1}^n \varrho_r \cos(x - ry) \quad \dots \quad (76)$$

Bei beliebig belassenem ϱ kann die zweite Summe allgemein nicht entwickelt werden. Es läßt sich aber für ϱ , betrachtet man die Anfertigungsweise der Gitter, und die zur Bestimmung von $(\gamma + e)$ dienende Gleichung — die sehr wahrscheinliche Annahme machen, daß es eine periodische Funktion der Ordnungszahl der Spalten ist, derart, daß sie innerhalb der Breite der Gitter (durch N_1 die Zahl der Spalten gegeben) ν -mal ihren größten Wert annimmt. Setzt man also, nur die ersten Glieder mitnehmend, in einer Fourierschen Entwicklung

$$\varrho_n = \varrho \sin 2\pi n \frac{\nu}{N} \quad \dots \quad (77)$$

wo ein additives Glied, wegen $n=0$; $\varrho_0=0$ nicht vorkommen kann, so wird:

$$\sum_{r=1}^n \varrho_r \cos(x - ry) = \varrho \sum_{r=1}^n \sin 2\pi \frac{\nu}{N} r \cos(x - ry) \\ = \frac{\varrho}{2} \sum_{r=1}^n \cos \left[x - r \left(y - 2\pi \frac{\nu}{N} \right) \right] - \frac{\varrho}{2} \sum_{r=1}^n \cos \left[x - r \left(y + 2\pi \frac{\nu}{N} \right) \right] \quad \dots \quad (78)$$

Und hiermit erhält man aus (76) die Gleichung:

$$S = \frac{\sin \frac{n}{2} y}{\sin \frac{1}{2} y} \sin \left(x - \frac{n-1}{2} y \right) - \frac{e}{2} \frac{\sin \frac{n}{2} \left(y - 2\pi \frac{1}{N} \right)}{\sin \frac{1}{2} \left(y - 2\pi \frac{1}{N} \right)} \cos \left| x - \frac{n-1}{2} \left(y - 2\pi \frac{1}{N} \right) \right| \\ + \frac{e}{2} \frac{\sin \frac{n}{2} \left(y + 2\pi \frac{1}{N} \right)}{\sin \frac{1}{2} \left(y + 2\pi \frac{1}{N} \right)} \sin \left| x - \frac{n-1}{2} \left(y + 2\pi \frac{1}{N} \right) \right| \quad (79)$$

$$x = 2\pi \left| \varphi - \frac{v}{\pi} (\beta + \gamma) \right| \quad y = 2\pi \frac{v}{\pi} (\gamma + \epsilon)$$

Jetzt tritt natürlich das Maximum der Intensität nicht mehr für $y=0$ auf, sondern allgemein erst dann wenn $\frac{\pi}{2} (\gamma + \epsilon)(\sin \psi - \sin \varphi) = m\pi + \epsilon\pi$ (80)

ist, wenn ϵ eine sehr kleine Größe bedeutet. Daraus folgt als Korrektion der Wellenlänge, die zu der direkt bestimmten algebraisch hinzuzulesen ist

$$\Delta\lambda = - \frac{1}{N} \sin \psi \frac{\epsilon}{m} \quad (81)$$

wenn senkrechte Inzidenz der Strahlen auf das Gitter vorausgesetzt wird. Um ϵ zu bestimmen, braucht man nur aus (79) die Intensität der gebeugten Strahlen d. h. die Summe der Quadrate der Amplituden zu bilden, diese nach y differenzieren, und nach Substitution von $\frac{y}{2} = m\pi + \epsilon\pi$ den Differentialquotienten Null zu setzen. Dabei sind natürlich alle jene Abkürzungen zu berücksichtigen, welche durch die Kleinheit von ϵ geboten sind.

b) Ein Nachteil des Diffraktionsspektrometers ist entschieden die geringe Lichtstärke die nicht zu umgehen ist, und daher wird dasselbe wohl immer ein Normalinstrument bleiben, in praktischen Untersuchungen dagegen meistens durch das Dispersionsspiel trotz op verdrängt werden, welchem wir auch ein eingehenderes Studium weihen wollen.

Durch Integration der Schwingungsgleichungen des Aethers wurde gefunden, daß die Fortpflanzungsgeschwindigkeit der Schwingung im materiell erfüllten Räume je nach der Wellenlänge veränderlich ist. Läßt man demgemäß ein Strahlenbündel auf einen Körper fallen, so erhält man nach dem bekannten Brechungsgesetze

$$\frac{\sin i_1}{\sin r_1} = n \quad (82)$$

wo i_1 und r_1 Einfallswinkel und Brechungswinkel, n aber den auf Luft bezogenen Brechungsindex bezeichnet. Da n von Strahl zu Strahl veränderlich ist, so bewirkt schon die Brechung an der ersten Fläche des Körpers Zerstreuung der Schwingungen. Beim Austritt des Strahlenbündels in atmosphärische Luft erhält man die analoge Gleichung

$$\frac{\sin i}{\sin r} = \frac{1}{n} \quad (83)$$

Die Dispersion wird also durch diese zweite Brechung wieder teilweise aufgehoben. Sie wird es ganz, wenn $i = r_1$ daher auch $r_2 = i_1$ wird. Dieser Fall tritt aber immer ein, wenn die Grenzflächen des brechenden Körpers einander parallel sind. Bleibende Dispersion durch Brechung kann nur dann erhalten werden, wenn das brechende Medium gegen einander geneigte Grenzflächen besitzt. Körper von der angegebenen Eigenschaft werden Prismen genannt. Ist der brechende Winkel derselbe, das ist der durch die

Grenzflächen eingeschlossene Winkel φ , so hat man nach der elementaren Optik die Gleichungen:

$$\left. \begin{aligned} \frac{\sin i_1}{\sin r_1} &= n, & \frac{\sin i_2}{\sin r_2} &= \frac{1}{n} \\ r_1 + i_2 &= \varphi, & \delta &= i_1 + r_2 - \varphi \end{aligned} \right\} \dots \dots \dots (84)$$

wobei δ die Deviation, d. h. den Winkel bedeutet, welchen der aus dem Prisma austretende Strahl mit dem auffallenden bildet. Diese Gleichungen charakterisieren vollkommen das Spektrometer, dessen typische Eigenschaften auch daraus entwickelt werden können. Die unmittelbarste Variable des Spektrums, die Wellenlänge, erscheint hier ausgedrückt durch den Brechungsindex; auf die Bestimmung dieser GröÙe kommt es sonach zumeist an. Die Deviation hat die Eigenschaft, ein Minimum werden zu können. Durch Differentiation nach dem Einfallswinkel erhält man:

$$\frac{d\delta}{di_1} = 1 + \frac{dr_2}{di_1}; \quad dr_2 = n \frac{\cos i_2}{\cos r_2} di_2, \quad di_2 + dr_1 = 0, \quad dr_1 = \frac{1}{n} \frac{\cos i_1}{\cos r_1} di_1$$

woraus durch einfache Substitution sich ergibt:

$$\frac{d\delta}{di_1} = 1 - \frac{\cos i_1 \cos i_2}{\cos r_1 \cos r_2}$$

Berücksichtigt man daneben die Gleichung:

$$\sin i_1 \sin i_2 = \sin r_1 \sin r_2$$

so findet sich leicht, daß im Falle des Grenzwertes $\frac{d\delta}{di_1} = 0$ sich ergibt:

$$i_1 - i_2 = r_2 - r_1, \quad i_1 + i_2 = r_1 + r_2$$

Dabei scheinen die Vorzeichen der aus dem Kosinussatze sich ergebenden Gleichung unsicher. Daß sie aber in der That in der angegebenen Weise zu wählen sind, ergibt sich aus folgender Überlegung. Es sei gewählt:

$$i_1 - i_2 = r_1 - r_2 \quad \text{oder} \quad i_1 - r_1 = i_2 - r_2$$

Nun ist aber $i_1 > r_1$ und $i_2 < r_2$ nach den Gesetzen der Brechung. Es müßte mithin eine positive GröÙe einer wesentlich negativen gleich sein können. Es ist somit das Zeichen der einen Seite zu wechseln.

Addiert und subtrahiert man die erhaltenen Gleichungen, so kommt:

$$i_1 = r_2, \quad i_2 = r_1 \dots \dots \dots (85)$$

Das Minimum der Deviation tritt also bei symmetrischem Durchgange der Strahlen durch das Prisma ein, und ist durch das Drehen des Prismas sehr leicht zu erhalten, da der Drehung bis zum Minimum der Deviation auch das Spektrum folgt, dann aber stille steht, und trotz weiter fortgesetzter Drehung eine wieder rückkehrende Bewegung annimmt. Gewöhnlich hält man bei Messungen diesen Spezialfall ein; es findet sich hierfür

$$\delta = 2i_1 - \varphi, \quad 2r_1 = \varphi \dots \dots \dots (86)$$

und daher:

$$n = \frac{\sin \frac{1}{2}(\delta + \varphi)}{\sin \frac{1}{2}\varphi} \dots \dots \dots (87)$$

woraus unter Berücksichtigung einer der abgeleiteten Dispersionsformeln, etwa der Cauchyschen

$$n^2 = a_0 + \frac{a_2}{\lambda^2} + \frac{a_4}{\lambda^4} + \dots \dots \dots (88)$$

die Wellenlänge gefunden werden kann, wenn aus der anderwärts schon bekannten Wellenlänge von m Strahlen die m Konstanten der Gleichung bestimmt worden sind.

Man sieht also, daß das Spektrometer mit Prisma, welches übrigens an Konstruktion, Behandlung und Aufstellung ganz mit dem Gitterspektrometer übereinstimmt, durchaus kein absolutes Meßinstrument ist, da es schon die Kenntnis einiger Wellen-

langen voraussetzt. Handelt es sich also nicht um die weitestgetriebene Genauigkeit, so schlägt man zur Bestimmung der Wellenlänge einen viel direkteren Weg ein, indem man das Prisma zumal bei geringerer Dispersion, ein für allemal für einen mittleren (grünlich gelben) Strahl in das Minimum der Deviation einstellt, und entweder den Kreis als einfache Skala benutzt, oder überhaupt ein — mit der Deviation in gar keinem einfachen Verhältnis stehendes Mikrometerwerk anwendet. Man stellt dann die schon sehr genau bestimmten Linien des Sonnenspektrums ein, und betrachtet ihre Wellenlängen als Ordinaten der auf der Abszissenaxe aufgetragenen Mikrometerablesung. Man erhält also durch Anwendung einer graphischen — oder n_gend einer Interpolationsmethode die Wellenlänge als (Tabellar-) Funktion der Mikrometerablesung.

Eine einfache Formel ergibt sich aus den Fundamentalgleichungen, wenn man dieselben für Strahlen nahe zum Minimum der Deviation entwickelt. Man hat allgemein

$$n = \frac{\sin(\delta + \varphi - i)}{\sin(\varphi - i_1)} \quad \sin i_2 = \frac{\sin i}{n} \quad (59)$$

und durch deren Vereinigung wird

$$\sin \varphi \sqrt{n} = \sin i + \cos \varphi \sin i = \sin(\delta + \varphi) \cos i_2 + \cos(\delta + \varphi) \sin i_2$$

oder

$$n = \sin i + \left| \cos \varphi \sin i + \frac{\sin(\delta + \varphi)}{\sin \varphi} \cos i_2 - \frac{\cos(\delta + \varphi)}{\sin \varphi} \sin i_2 \right|$$

$$n \sin \varphi = \sin i + 2 \cos \varphi \sin i \sin(\delta + \varphi - i) + \sin(\delta + \varphi - i)$$

Wir differenzieren diesen Ausdruck nach i_2 , und erhalten so

$$2nn \sin \varphi = 2 \sin i_2 \cos i + 2 \cos \varphi \sin i \cos(\delta + \varphi - i)(\delta - 1) \\ + 2 \cos \varphi \cos i \sin(\delta + \varphi - i_2) + 2 \sin(\delta + \varphi - i_2) \cos(\delta + \varphi - i)(\delta - 1) \\ = 2 \sin 2i + 2 \cos(\delta + \varphi - i)(\delta - 1) [\cos \varphi \sin i + \sin(\delta + \varphi - i)] \\ + 2 \cos \varphi \cos i \sin(\delta + \varphi - i_2)$$

Entwickelt man nun um das Minimum der Deviation herum in eine Maclaurinsche Reihe, so kommt

$$n = \frac{\sin^2(\delta + \varphi)}{\sin^2 \varphi} + \frac{\varphi + \delta \cos^2(\delta + \varphi)}{2 \sin^2 \varphi} \quad (90)$$

wo bei kleiner Dispersion die angegebene Näherung durchaus genügen wird. Bestimmt man nun nicht die Deviation selbst, sondern nur die Kreisablesung ω , so kann man (90) auch schreiben

$$n = a \sin \omega + b \cos \omega + c \omega \sin \omega + d \omega \cos \omega \quad (91)$$

wo a, b, c, d Konstanten bedeuten.

Hat man dagegen im Spektroskope eine Linearskala, so wird die Formel etwas weniger einfach. Es sei (Fig. 23) o_1 der Punkt der Skale, wo alle Strahlen ohne Prisma einschneiden wurden, o der Anfangspunkt der Skale, deren Lesung s sein möge. o ist als Mittelpunkt der homocentrischen Strahlen für alle Wellenlängen konstant. Es kommt nun darauf an, die Deviation δ als Funktion von s auszudrücken. Setzt man $oo = a, oo = b$ so kommt

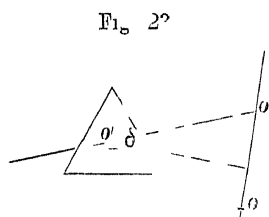
$$\frac{\sin(\alpha + \delta)}{\sin \delta} = \frac{b}{a - s}, \text{ oder } \cotg \delta = -\cotg \alpha + \frac{1}{\sin \alpha} \frac{b}{a - s} \quad (92)$$

und dieses warc in die Gleichung

$$n = \frac{\sin^2(\delta + \varphi)}{\sin^2 \varphi} + \frac{(\delta + \varphi)}{4} \delta \frac{\cos \frac{1}{2}(\delta + \varphi)}{\sin^2 \varphi} +$$

zu substituieren.

In Fällen der Anwendung ist jedoch meistens die graphische Methode vorzuziehen.



c) Die Genauigkeit der Messung sowohl als auch die Bequemlichkeit erfordert eine gewisse GröÙe der Helligkeit, sowie möglichste Reinheit des Spektrums. Letztere ist erreicht, wenn selbst sehr nahe Strahlen getrennt erscheinen, erstere, wenn alles auf das Prisma auffallende Licht zur Bildung des Spektrums aufgewendet wird. Geben also die Strahlen der Brechbarkeit n und $n + dn$ noch getrennte Bilder, so ist offenbar dn das Maß der Unschärfe des Spektrums. Giebt man nun dem auffallenden Strahlenkomplexe eine solche Breite, daß die Einfallsstrahlen von i_1 bis $i_1 + di_1$ variieren können, so erhält man durch Differentiation unserer Gleichungen:

$$\cos r_2 dr_2 = n \cos i_2 di_2 + \sin i_2 dn, \quad di_2 = -dr_1$$

$$\cos r_1 dr_1 = \frac{\cos i_1}{n} di_1 - \frac{\sin i_1}{n^2} dn$$

woraus durch successive Substitution in die erste Gleichung entsteht:

$$dr_2 = \left[\frac{\sin i_1 \cos i_2}{n \cos r_1 \cos r_2} + \frac{\sin i_2}{\cos r_2} \right] dn - \frac{\cos i_1 \cos i_2}{\cos r_1 \cos r_2} di_1 \quad \dots \quad (93a)$$

oder einfacher:

$$dr_2 = \frac{\sin \varphi}{\cos r_1 \cos r_2} dn - \frac{\cos i_1 \cos i_2}{\cos r_1 \cos r_2} di_1 \quad \dots \quad (93b)$$

Fallen somit die Bilder der Strahlen n und $n + dn$ noch eben zusammen, so wird $dr_2 = 0$, und man hat:

$$dn = \frac{\cos i_1 \cos i_2}{\sin \varphi} di_1 \quad \dots \quad (94)$$

Es wird also dn desto kleiner, d. h. die Schärfe des Spektrums desto größer, je kleiner die scheinbare Breite des Strahlenkomplexes, und je größer der brechende Winkel des Prismas ist. Da wir im Minimum der Deviation bleiben sollen, so kann über i_1 , i_2 nicht frei verfügt werden. Um di_1 zu verkleinern, führt man die Strahlen durch einen engen Spalt, dessen Gesichtswinkel (di_1) vom Prisma aus noch dadurch verkleinert werden kann, daß man ihn in unendliche Entfernung, d. h. in den Fokus einer Kollimatorlinse stellt.

Die hingeschriebene Differentialgleichung ergibt auch die GröÙe des prismatischen Bildes; sowie di_1 als Unterschied der Einfallswinkel gleich brechbarer Strahlen als Breite des Spaltes aufgefaßt werden kann, so kann dr_2 , der Unterschied der Austrittswinkel der Strahlen gleicher Brechbarkeit n , als Breite des prismatischen Bildes betrachtet werden. Setzt man also $dn = 0$, so kommt aus der Gleichung (93a):

$$dr_2 = - \frac{\cos i_1 \cos i_2}{\cos r_1 \cos r_2} di_1$$

wonach für das Minimum der Deviation die Breite des Spaltes mit der Breite des Spaltbildes zusammenfällt.

Die Helligkeit einer Spektralregion wird um so geringer, je mehr dieselbe dispergiert wurde. Die GröÙe derselben läßt sich durch das Verhältnis $\frac{di_1}{dr_2}$ messen. Ist also h die Helligkeit des auffallenden (homogenen) Strahlenbündels, h' die des entsprechenden Spektralteiles, so ist

$$h' = h \mu \cdot \frac{di_1}{dr_2} \quad \dots \quad (95)$$

wo μ eine GröÙe, welche von der Absorption und Reflexion des Instrumentes abhängt.

Durch Substitution des in (93) für $\frac{di_1}{dr_2}$ gefundenen Wertes hat man:

$$h' = h \mu \frac{\cos r_1 \cos r_2}{\cos i_1 \cos i_2}$$

Da zur Intensität einer Spektralregion der Wellenlänge λ jedoch die Strahlen der Wellenlänge λ und $\lambda + d\lambda$ beitragen, so hat man als Helligkeit der Stelle λ

$$H = h \, d\lambda = h \, \frac{d\lambda}{dn} \, dn \quad (96)$$

wenn — was wohl genügend genau ist — vorausgesetzt wird, daß die Helligkeit unendlich benachbarter Strahlen gleich ist. Substituiert man in diese Gleichung die für h und dn gefundenen Werte, so kommt

$$H = h_0 \mu \frac{\cos r_1 \cos r}{\sin \varphi} \frac{d\lambda}{dn} \, d\iota_1 \quad (97)$$

Versteht man unter $\frac{d\lambda}{dn} = l$ die scheinbare Länge der betrachteten Spektrallinien, so läßt sich diese Größe auf folgende Weise einführen

$$\frac{d\iota_1}{dn} = \frac{dr}{d\lambda} \frac{d\lambda}{dn} = l \frac{dr}{dn} = \frac{dr}{d\iota_1} \frac{d\iota_1}{dn} \quad (98)$$

oder

$$\frac{d\iota_1}{dn} = \frac{\sin \varphi}{\cos r_1 \cos r} \quad (99)$$

während aus der ersteren Gleichung

$$\frac{d\lambda}{dn} = \frac{1}{l} \frac{\sin \varphi}{\cos r_1 \cos r} \quad (100)$$

folgt. Dies in Gleichung (97) eingesetzt, ergibt

$$H = \mu \frac{h}{l} \, d\iota_1 \quad (101)$$

Die Helligkeit des Spektrums ist also proportional der eigentlichen Helligkeit des betreffenden homogenen Lichtes und der Spaltöffnung, invert proportional der Länge des Spektrums. In gegebenen Fällen muß also stets zu beurteilen sein, wie die Dispersion und Spaltbreite zu regeln sei, um bei möglichst großer Helligkeit genügende Schärfe zu erzielen.

d) In vielen Fällen wird das gewöhnliche Spektroskop, als winkelsichtiges Instrument unbequem, und man benutzt dann, allerdings auf Kosten der Genauigkeit geradsichtige Spektroskope (*a vision directe*). Die Darstellbarkeit derselben beruht auf dem Umstande, daß zwischen Ablenkung und Dispersion verschiedener Medien keine einfache Gesetzmäßigkeit vorhanden ist. Es gelingt also wohl, durch Verbindung mehrerer Prismen die Ablenkung für einen mittleren Strahl aufzuheben, während die Differenz der Dispersionen noch merklich bleibt. Da die Berechnung eines solchen Systems meist Sache des Optikers ist, sich übrigens leicht aus den Grundformeln des Prismas entwickeln läßt, so genügt hier ein bloßer Hinweis auf diesen Umstand. Die Wellenlängen werden auch in diesem Apparat am besten auf graphischem Wege abgeleitet.

Recht beträchtliche Fehler können durch Änderung der Temperatur in die Messungen eintreten. Die Wirkung einer Temperaturänderung macht sich erstlich in Dispersionsänderungen des Prismas (oder Gitters) bemerkbar, zweitens werden davon aber auch die Mikrometervorrichtungen und Metallbestandteile affiziert. Doch gelingt es stets, diese zu eliminieren, indem man deren Wirkung gleichsetzt einem Ausdrucke von der Form

$$\lambda = \lambda_0 + a(t - t_0) + b(t - t_0)^2$$

wobei t die Temperatur, λ_0 die bei der Ausgangstemperatur t_0 beobachtete Wellenlänge bezeichnet. Nur in seltenen Fällen (bei sehr starker Dispersion und gleichzeitiger leichter Konstruktion des Spektroskopes) wird es nötig Glieder mit t^2 mitzunehmen.

Die Lage der Linie soll nur bei unendlich engem Spalte gemessen werden. Da sich dies im Allgemeinen nicht bewerkstelligen läßt, so muß eine Korrektion der Wellenlänge beigelegt werden, die etwa die Form besitzt:

$$\lambda = \lambda_0 + \alpha\beta$$

wenn β die Spaltbreite in irgend einem Maße ausgedrückt, bezeichnet. Es ist vorteilhaft, wenn die Spaltöffnung unsymmetrisch, d. h. der eine Spaltbacken fest ist.

Benutzt man das Spektroskop für Untersuchungen der Himmelskörper, so kommt die optische Axe desselben in die verschiedensten Lagen zum Horizonte, wodurch eine Durchbiegung zu Stande kommt. Diese läßt sich in zwei Komponenten zerlegen, deren eine parallel den Fraunhoferschen Linien wirkende außer acht gelassen werden kann, die andere, der Längsrichtung des Spektrums entsprechende dagegen mit vollem Betrage in die Messungen eingeht. Bedeutet h den Winkel, den z. B. die optische Axe eines geradsichtigen Spektroskops mit dem Horizonte bildet (Höhe des Gestirns), k den Winkel der Längsrichtung des Spektrums mit dieser Ebene, so wird die Durchbiegung eine Korrektion von der Form

$$\Delta\lambda = a \cos h \sin k$$

hervorbringen. Ist das Spektroskop winkelsichtig, so wäre eine Durchbiegung des Kollimatorrohrs und des Fernrohrs gleicherweise zu beachten, und die Korrektion erhielte die etwas kompliziertere Form

$$\Delta\lambda = a \cos h + b \cos h \sin k.$$

Doch ist es stets sicherer, und durch mögliche Nullpunktsänderungen des Mikrometers ebenfalls stets geboten, die Korrektion in jedem einzelnen Falle zu bestimmen, indem man — was äußerst leicht und einfach geschieht — die Natriumlinie in das Spektrum hineinprojiziert, und deren Wellenlänge bestimmt.

c) Alle bisherigen Untersuchungen schienen von einer, der brechenden Kante des Prismas parallelen Dimension des auffallenden Strahlenbüschels unabhängig zu sein. Dies ist nicht der Fall, denn der Hauptschnitt des Prismas, die Ebene, welche durch den auffallenden und austretenden Strahl gelegt werden kann, erhält Strahlen auch von solchen Punkten, welche außerhalb dieser Ebene liegen, wodurch, wie sich zeigen läßt, eine Krümmung des Spaltbildes entsteht, so daß die Konvexität der brechenden Kante des Prismas zugekehrt ist. Dieser Krümmung, obwohl praktisch von keiner Bedeutung, mögen hier einige Betrachtungen gewidmet werden, da die diesbezüglichen Gleichungen eine sehr elegante Anwendung des von Helmholtz modifizierten Brechungsgesetzes demonstrieren.

Wählt man die brechenden Flächen des Prismas zu den Koordinatenebenen x, y und ξ, η , welche einen gemeinschaftlichen Anfangspunkt und die brechende Kante zur gemeinschaftlichen $z = \zeta$ Axe haben. Geht nun ein Lichtstrahl von dem Punkte a, b, c des ersten Koordinatensystemes aus, so möge er in o, y, z das Prisma treffen, in o, η, ζ dasselbe verlassen, und nach α, β, γ abgelenkt werden. Bezeichnet nun ψ die optische Länge des Strahles, so muß sein:

$$\psi = l_0 + n l_1 + l_2$$

wenn n der Brechungsindex des Prismas, l_0, l_1, l_2 die Längen des Strahles vor, in und nach dem Prisma bedeuten, also die Größen

$$\begin{aligned} l_0 &= a + (b-y)^2 + (c-z) \\ l_1^2 &= y + \eta^2 - 2y\eta \cos \varphi + (z-\zeta) \\ l_1 &= \alpha^2 + (\vartheta - \eta) + (\zeta - \zeta) \end{aligned}$$

darstellen dabei ist φ der brechende Winkel. Die schon früher abgeleiteten Eigenschaften der Prismen ergeben sich auch aus den Minimumsbedingungen

$$\frac{\partial \psi}{\partial y} = 0, \quad \frac{\partial \psi}{\partial \eta} = 0, \quad \frac{\partial \psi}{\partial z} = 0, \quad \frac{\partial \psi}{\partial \zeta} = 0$$

Wir verschieben nun die beiden Koordinatensysteme langs ihrer $= \zeta$ Axe so, daß $c = 0$ wird, und bezeichnen mit x_1, y_1, z_1 die laufenden Koordinaten der Strahlen. Da die ersteren durch den Punkt $a, b, 0$ und $0, y, z$ die letzteren durch $0, y, z$ gehen, so hat man unter Zugrundelegung desselben Koordinatensystems die Gleichungen

$$\begin{aligned} y_1 - b &= \frac{y-b}{z} z_1 & x_1 - a &= \frac{a}{-z} z_1 \\ y_1 - y &= p(z_1 - z) & x_1 &= q(z_1 - z) \end{aligned}$$

Die Längen der Strahlen werden, da von der Brechung nach dem Prisma vorläufig abgesehen wird

$$\begin{aligned} l_0 &= a + (b-y)^2 + z^2, & l_1^2 &= x_1^2 + (y_1 - y)^2 + (z_1 - z)^2 \\ \psi &= l_0 + n l_1 \end{aligned}$$

und mithin die Gleichungen des Brechungsgesetzes

$$\frac{\partial \psi}{\partial z} = 0 = \frac{z}{l_0} - n \frac{z_1 - z}{l_1}, \quad \frac{\partial \psi}{\partial y} = 0 = \frac{y-b}{l_0} - n \frac{y_1 - y}{l_1}$$

aus welchen Gleichungen sich schon die Unbekannten p und q berechnen lassen. Substituiert man die Werte von l_0, l_1 so kommt

$$\begin{aligned} \frac{z}{\sqrt{a + (b-y)^2 + z^2}} &= n \frac{1}{\sqrt{1+p^2+q^2}} \\ \frac{y-b}{\sqrt{a + (b-y)^2 + z^2}} &= n \frac{p}{\sqrt{1+p^2+q^2}} \end{aligned}$$

Nun ist über $\frac{p}{\sqrt{1+p^2+q^2}}$ der Sinus des Winkels, den der gebrochene Strahl mit der

Ebene y, z bildet, bezeichnet man ihn mit ω , so ist

$$\sin \omega = \frac{1}{n} \frac{y-b}{\sqrt{a + (b-y)^2 + z^2}}$$

und man erhält somit unter sonst gleich bleibenden Umständen ein mit wachsendem ω abnehmendes ω . Besitzen also die Strahlen längs der brechenden Kanten eine Dimension, so schneidet deren Fläche die Brechungsfläche in einer Kurve, und wendet ihre Konvexität der brechenden Kante zu. Um den Satz nicht für eine zweite Brechung ausdehnen zu müssen, kann man sich jetzt einfallende und austretende Strahlen vertauscht denken, und an Stelle des Lichtpunktes das Auge setzen. Dieses sieht sodann die die gekrümmte Fläche bildenden Strahlen von als einer Geraden herrührend, mithin das Bild einer Geraden in Form einer Kurve.

f) Wir wenden uns nun noch zu einigen speziellen Arten von Spektroskopen, immer in dem allgemeinen Sinne, worunter wir alle zur Trennung des Strahlenkomplexes dienenden Instrumente verstehen. Hierher gehört das Spektroskop von P. Brun¹ zu

¹ Ast. Nachrichten 1899

Erzeugung von homogenem Lichte bestimmt vorgelegter Wellenlänge und die farbigen (absorbierenden) Media, die auch praktisch häufig benutzt werden.

Der erste Apparat beruht auf der totalen Refraktion. Soll homogenes Licht von der Wellenlänge λ_1 bis λ_2 , Brechungsindex n_1 bis n_2 hervorgebracht werden, so läßt man einen Strahlenkomplex auf ein Prisma unter dem Grenzwinkel $\sin \beta = \frac{1}{n_1}$ fallen. Dann werden alle Strahlen von der längsten Welle bis zu λ_1 in die Luft gebrochen, von λ_1 ab bis zu den kürzesten Wellen dagegen total reflektiert. Diese Strahlen fängt man in einem zweiten Prisma auf, welches für den Grenzwinkel $\sin \beta = \frac{1}{n_2}$ geschliffen ist. Alle Strahlen von λ_1 bis λ_2 werden dann in die Luft gebrochen, und von λ_2 ab bis zu den kürzesten Wellen wieder total reflektiert. Ist der Unterschied $\lambda_2 - \lambda_1$ genügend klein, so erhält man das Bild der Lichtquelle in homogenem Lichte, was bei einem kontinuierlichen Spektrum mit dem Spektroskope nicht zu erreichen wäre, in manchen Fällen jedoch erwünscht sein könnte.

Die farbigen Medien, deren Wichtigkeit erst bei der Intensitätsbestimmung des ungesonderten Strahlenkomplexes hervortreten wird, sind meist so gewählt, daß sie durch zahlreiche breite Absorptionsbande, mehrere Teile des kontinuierlichen Spektrums auslöschen, und die übrigen wieder zu einer neuen Strahlung vereint ins Auge führen, die dann eine von der Natur des Mediums abhängige Farbe besitzt. Besitzt man eine gehörige Zahl solcher Medien, so kann man beliebig homogene Farben darstellen, und ihre Aufeinanderfolge in vielen Fällen als bequemes Spektroskop benutzen. Ein Stück Kobaltglas z. B. läßt die Flammenreaktionen von Kalium und Natrium ebenso leicht unterscheiden, wie das Spektroskop selbst.

B. Theorie der kolorimetrischen Messungen.

Da die Gleichung des ungetrennten Strahlenkomplexes zwei Unbekannte enthält, die Totalintensität und die Wellenlänge des Energiemaximums, so können nur zweierlei Arten von Beobachtungen zur vollen Kenntnis desselben führen. Da nun aber μ — wie wir früher sahen — gerade die Mischfarbe einer Lichtquelle bestimmt, so liegt es nahe, aus Farbenbestimmungen μ selbst herzuleiten. In diesem Sinne ist das Kolorimeter mit dem Spektroskope verwandt, indem dieses die Wellenlänge, jenes eine von der mittleren oder vorherrschenden Wellenlänge abhängige Größe der Beobachtung darbietet. Die Bestimmung des μ kann auch durch zwei Intensitätsbestimmungen selbst erfolgen, wenn man in der zweiten Beobachtung durch Einschalten irgend eines absorbierenden Mediums die Grenzen des bestimmten Integrales für die Intensität abändert. Diese Methoden gehören jedoch in das Gebiet der Spektralphotometrie und können demnach auch erst später behandelt werden.

a) Farbenbestimmungen beruhen entweder auf gewöhnlicher Schätzung, oder auf Messungen. Im ersteren Falle ist das Vergleichsobjekt meist noch dem Gedächtnis entnommen, wie bei der Schmidtschen Farbenskala der Sterne. Sind einige Sterne von der Farbe 1, 2.. spektralphotometrisch bestimmt, also ihr μ_1, μ_2 .. bekannt, und bezeichnet man mit Farbe wieder die Funktion $F(\mu)$ (378. III), so hat man, wenn z. B. die Farbe des zu bestimmenden Objektes zwischen r und $r+1$ der Skale fällt:

$$F(\mu_{r+1}) > F(\mu) > F(\mu_r)$$

wonach μ , so genau es die Schätzung erlaubt, durch Interpolation gefunden werden kann.

Die eigentlichen Messungen, zu deren Anstellung zuerst Zollner ein Instrument sein Kolorimeter, erdachte beruhen auf dem Prinzip der zirkulären Polarisation des Licht einer Vergleichslampe wird durch ein Nicolsches Prisma linear polarisiert und fällt dann auf eine zur Axe senkrecht geschliffene Quarzplatte in der es zirkular polarisiert wird. Von hier aus geht der Strahl in ein zweites Nicol, welches als Analysendient, und mit einem dritten Nicol (zum beliebigen Abschwächen des Lichtes) das Photosystem bildet. Das durch zirkuläre Polarisation in der Farbe dicker Krystallplatten erscheinende Licht wird direkt neben dem Lichte des Sternes verglichen. Der Winkel der beiden eingennannten Nicols ω wird am Kolorimeterkreise abgelesen, und gilt als Maß der Farbe.

Ein beliebiger homogener Strahl der Lichtquelle hat nach seinem Durchgange durch das erste Prisma die Gleichung

$$s = i \sin 2\pi \frac{t}{I} \quad (102)$$

Beim senkrechten Durchgange durch die Quarzplatte teilt sich dieser lineare Strahl in zwei zirkulär polarisierte. Um dies darzustellen, zerlegen wir ihn zunächst in zwei aufeinander senkrechte Schwingungen deren Richtungen mit s die respektiven Winkel φ und $90^\circ - \varphi$ einschließen. Die Gleichung der beiden Strahlen ist dann

$$y = i \sin \varphi \sin 2\pi \frac{t}{I}, \quad z = i \cos \varphi \sin 2\pi \frac{t}{I} \quad (103)$$

die durch wiederholte Umlageung folgende Gestalt annehmen

$$\left. \begin{aligned} y &= y_1 + y = u \sin 2\pi \left(\frac{t}{I} + n \right) + u \sin 2\pi \left(\frac{t}{I} - n \right) \\ z &= z_1 + z = v \sin 2\pi \left(\frac{t}{I} + n \right) + v \sin 2\pi \left(\frac{t}{I} - n \right) \end{aligned} \right\} \quad (104)$$

wobei man unter Berücksichtigung von (103) für die Bestimmung von u und v erhält

$$\left. \begin{aligned} 2u \cos 2\pi n &= i \sin \varphi \\ 2v \cos 2\pi n &= i \cos \varphi \end{aligned} \right\} \quad (105)$$

Damit erhält man nun aus (104) das Gleichungssystem

$$\left. \begin{aligned} y_1 &= \frac{r}{2} \frac{\sin \varphi}{\cos 2\pi n} \sin 2\pi \left(\frac{t}{I} + n \right) & y &= \frac{i}{2} \frac{\sin \varphi}{\cos 2\pi n} \sin 2\pi \left(\frac{t}{I} - n \right) \\ z_1 &= \frac{i}{2} \frac{\cos \varphi}{\cos 2\pi n} \sin 2\pi \left(\frac{t}{I} + n \right) & z &= \frac{r}{2} \frac{\cos \varphi}{\cos 2\pi n} \sin 2\pi \left(\frac{t}{I} - n \right) \end{aligned} \right\} \quad (106)$$

Wählt man aus den vier Strahlen je zwei aus deren Phase und Amplitude verschieden ist, so ergeben diese zwei elliptisch polarisierte Strahlen (z_1, y) und (z, y_1) . Haben nämlich zwei Strahlen die Gleichungen

$$x = x_1 \sin 2\pi \frac{t}{I} \quad \text{und} \quad y = y_1 \sin 2\pi \left(\frac{t}{I} + m \right)$$

so wird die Gleichung der Bahnellipse

$$y = 2 \frac{r}{r_1} xy \cos 2m\pi + \frac{i}{r_1} x = i \sin 2m\pi$$

welche für den Phasenunterschied

$$m = \frac{1}{2}(2l + 1) \quad m = \frac{1}{2} \quad l$$

folgende einfachere Gestalt annimmt

$$\frac{x}{x_1} + \frac{y}{y_1} = 1$$

wo nun entsprechend der Fresnelschen Theorie die Schwingungsrichtungen mit den Ellipsenaxen koinzidieren. Setzt man in Gleichung (106) entsprechend dieser Ableitung

$$2n = \frac{1}{4}$$

so kommt:

$$\left. \begin{aligned} y_1 &= \frac{r}{2} \sqrt{2} \sin \varphi \sin 2\pi \left(\frac{t}{T} + \frac{1}{8} \right) & y_2 &= \frac{r}{2} \sqrt{2} \sin \varphi \sin 2\pi \left(\frac{t}{T} - \frac{1}{8} \right) \\ z_1 &= \frac{r}{2} \sqrt{2} \cos \varphi \sin 2\pi \left(\frac{t}{T} + \frac{1}{8} \right) & z_2 &= \frac{r}{2} \sqrt{2} \cos \varphi \sin 2\pi \left(\frac{t}{T} - \frac{1}{8} \right) \end{aligned} \right\} \quad (107)$$

und die elliptische Polarisation geht in cirkuläre über, wenn die beiden Amplituden gleich werden, was für

$$\varphi = \frac{\pi}{4} \quad (108)$$

eintritt. Die Komponenten der beiden cirkulären Strahlen sind also:

$$\left. \begin{aligned} y_1 &= \frac{r}{2} \sin 2\pi \left(\frac{t}{T} + \frac{1}{4} \right) = \frac{r}{2} \cos 2\pi \frac{t}{T}, & z_1 &= \frac{r}{2} \sin 2\pi \frac{t}{T} \\ y_2 &= \frac{r}{2} \sin 2\pi \left(\frac{t}{T} - \frac{1}{4} \right) = -\frac{r}{2} \cos 2\pi \frac{t}{T}, & z_2 &= \frac{r}{2} \sin 2\pi \frac{t}{T} \end{aligned} \right\} \quad (109)$$

Durchdringen endlich die Strahlen die Quarzplatte von der Dicke \mathcal{A} und erleidet der zweite Strahl gegen den ersten eine Verspätung D , so werden die Schwingungsgleichungen nach dem Verlassen des Krystalls:

$$\left. \begin{aligned} z_1 &= \frac{r}{2} \sin 2\pi \left(\frac{t}{T} - \frac{\mathcal{A}}{\lambda} \right), & y_2 &= -\frac{r}{2} \cos 2\pi \left(\frac{t}{T} - \frac{\mathcal{A}}{\lambda} \right) \\ z_2 &= \frac{r}{2} \sin 2\pi \left(\frac{t}{T} - \frac{\mathcal{A}}{\lambda} - D \right) & y_1 &= \frac{r}{2} \cos 2\pi \left(\frac{t}{T} - \frac{\mathcal{A}}{\lambda} - D \right) \end{aligned} \right\} \quad (110)$$

Das zweite Nicolprisma vereinigt diese Schwingungen nun wieder in eine Ebene, die mit der Ebene des einfallenden Strahles den Kolorimeterwinkel ω bilde. Die auf die erste Ebene senkrechte Schwingungskomponente ist also Null, während die in die Ebene fallende das Licht der Vergleichslichtquelle enthält. Dies giebt die beiden Gleichungen:

$$\left. \begin{aligned} 0 &= z_1 \sin \omega + z_2 \sin \omega - y_2 \cos \omega - y_1 \cos \omega \\ S &= z_1 \cos \omega + z_2 \cos \omega + y_1 \sin \omega + y_2 \sin \omega \end{aligned} \right\} \quad (111)$$

Durch Einsetzen der Werte aus (110) in die erstere Gleichung erhält man:

$$\begin{aligned} \sin \omega \sin 2\pi \left(\frac{t}{T} - \frac{\mathcal{A}}{\lambda} \right) + \sin \omega \sin 2\pi \left(\frac{t}{T} - \frac{\mathcal{A}}{\lambda} - D \right) \\ + \cos \omega \cos 2\pi \left(\frac{t}{T} - \frac{\mathcal{A}}{\lambda} \right) - \cos \omega \cos 2\pi \left(\frac{t}{T} - \frac{\mathcal{A}}{\lambda} - D \right) = 0 \end{aligned} \quad (112a)$$

die nach einigen leichten Reduktionen in die folgende übergeht:

$$\tan \omega = -\tan \pi D \quad (112b)$$

Aus Beobachtungen schließt dann Biot, daß

$$D = h \frac{\mathcal{A}}{\lambda} \quad (113)$$

wo h irgend eine Konstante bedeutet.

b) Die zweite der Gleichungen (111) — und hauptsächlich diese interessiert uns — giebt die Intensität des zur Vergleichung dienenden Lichtes. Man erhält wie früher durch Substitution der Schwingungswerte:

$$S = \frac{1}{2} \cos \omega \sin 2\pi \left(\frac{t}{T} - \frac{J}{\lambda} \right) + \frac{1}{2} \cos \omega \sin 2\pi \left(\frac{t}{T} - \frac{J}{\lambda} - D \right) \\ - \frac{1}{2} \sin \omega \cos 2\pi \left(\frac{t}{T} - \frac{J}{\lambda} \right) + \frac{1}{2} \sin \omega \cos 2\pi \left(\frac{t}{T} - \frac{J}{\lambda} - D \right) \quad (114a)$$

was sich auch so schreiben läßt

$$S = \frac{1}{2} \sin 2\pi \left(\frac{t}{T} - \frac{J}{\lambda} \right) [\cos \omega + \cos \omega \cos 2\pi D + \sin \omega \sin 2\pi D] \\ + \frac{1}{2} \cos 2\pi \left(\frac{t}{T} - \frac{J}{\lambda} \right) [-\sin \omega - \cos \omega \sin 2\pi D + \sin \omega \cos 2\pi D] \quad (114b)$$

oder endlich

$$S = \frac{1}{2} \sin 2\pi \left(\frac{t}{T} - \frac{J}{\lambda} \right) [\cos \omega + \cos (\omega - 2\pi D)] \\ + \frac{1}{2} \cos 2\pi \left(\frac{t}{T} - \frac{J}{\lambda} \right) [-\sin \omega + \sin (\omega - 2\pi D)] \quad (114c)$$

Hiermit wird die Intensität des Strahles

$$L = \frac{1}{T} \int \left(\frac{dS}{dt} \right) dt = \frac{1}{T} \frac{\pi}{T} [1 + \cos 2(\omega - \pi D)] = \frac{2\pi}{T} \cos^2 (\omega - \pi D) \quad (115)$$

Da von Energieschwächungen abgesehen die Intensität der Vergleichslichtquelle hinter dem ersten Nicol für einen ihrer homogenen Strahlen durch

$$L_0 = \frac{2\pi}{T}$$

vor dem ersten Nicol wo das Licht noch nicht polarisiert ist also durch

$$L_0 = \frac{4\pi}{T} \quad (116)$$

gegeben ist so hat man die Beziehung

$$I = L_0 \cos^2 \left(\omega - \frac{J}{\lambda} \right) \quad (117)$$

wo mit Hinweis auf (113)

$$I = \pi h J \quad (118)$$

eine nur von der Dicke der Kristallplatte abhängige Konstante ist. In den Zollner'schen Kolorimetern soll $J = 5 \text{ mm}$ gewählt werden damit die Ablesungen verschiedener Instrumente unter einander vergleichbar seien. Bei unserer Reduktionsart ist eine solche Norm natürlich nicht notwendig.

Die Gleichung (117) liefert ein bequemes Mittel zur Bestimmung der Kolorimeterkonstante. Betrachtet man nämlich das Spektrum des durch das Kolorimeter gegangenen Strahles so muß dieses für jene Wellenlänge einen dunklen Streifen enthalten für welche

$$\omega - \frac{J}{\lambda} = \frac{\pi}{2} \quad \text{oder} \quad \frac{\pi}{2} \quad (119)$$

wird. Aus der Wellenlänge des Streifens und dem Stande des Kolorimeterkreises erhält man so leicht die Konstante I welche mit der Angabe der Dicke J der Quarzplatte das Kolorimetersystem vollständig charakterisiert.

Die Messungen beruhen nun darauf, daß man bei gleicher Intensität der künstlichen mit der zu bestimmenden Lichtquelle die durch Drehung des dritten Nikols um den Winkel ω hergestellt wird, die Farben der beiden durch Drehung des Kolorimeterkreises einander möglichst gleich macht. Steht dann der Kolorimeterkreis auf ω , so

besteht innerhalb der Grenzen des sichtbaren Spektrums, also etwa der Linien H und A des Sonnenspektrums die Gleichung:

$$\int_H^A L s d\lambda = 2 \int_H^A L_0 s \cos^2 v \cdot \cos^2 \left(\omega - \frac{k}{\lambda} \right) d\lambda \quad (120)$$

wenn s die Empfindlichkeit des Auges bedeutet. Setzt man nun an die Stelle von L und L_0 die Spektralgleichung, wobei sich (μ', \mathcal{A}') auf die Vergleichslichtquelle beziehen mag, so hat man:

$$\frac{4}{\pi} \mu' \mathcal{A}' \int_H^A s \frac{\lambda^2}{(\lambda^2 + \mu'^2)^2} d\lambda = 2 \cdot \frac{4}{\pi} \mu' \mathcal{A}' \int_H^A s \frac{\lambda^2}{(\lambda^2 + \mu'^2)^2} \cos^2 v \cos^2 \left(\omega - \frac{k}{\lambda} \right) d\lambda \quad (121)$$

Da nun Farbe und Intensität von einander unabhängige Größen sind, d. h. die Einwirkung eines spektral ausgedehnten Strahlenkomplexes auf das Auge stets zugleich qualitativer und quantitativer Art ist, so zerfällt die vorstehende Gleichung in die folgenden:

$$\left. \begin{aligned} \mathcal{A} &= \mathcal{A}' \cos^2 v \\ \frac{4}{\pi} \mu' \int_H^A s \frac{\lambda^2}{(\lambda^2 + \mu'^2)^2} d\lambda &= 2 \cdot \frac{4}{\pi} \mu' \int_H^A s \frac{\lambda^2}{(\lambda^2 + \mu'^2)^2} \cos^2 \left(\omega - \frac{k}{\lambda} \right) d\lambda \end{aligned} \right\} \quad (122)$$

Die Größe s können wir angeben (siehe 18, p. 267), doch genügt es hier zu wissen, daß sie eine stetige Funktion der Wellenlänge ist, die zwischen H und A nur ein Maximum besitzt. Man kann daher einen Mittelwert der Größe s , etwa s_0 aus dem Integrale herausheben, der beiderseits wegen Gleichheit der Grenzen und der Integralwerte (wenn auch nicht des vollen Verlaufs der unter dem Integralzeichen stehenden Funktion) bis auf einen unendlich kleinen Unterschied gleich sein wird, mithin weggehoben werden kann. Wir haben also nach früherer Bezeichnung die Gleichung:

$$F(\mu) = \frac{8}{\pi} \mu' \int_H^A \frac{\lambda^2}{(\lambda^2 + \mu'^2)^2} \cos^2 \left(\omega - \frac{k}{\lambda} \right) d\lambda \quad (123)$$

Um nun das Integral rechter Hand, das kurz x genannt sein möge, auszuwerten, differenzieren wir es zweimal nach dem Parameter ω , der der geringen an den subjektiven Grenzen des Spektrums herrschenden Intensität halber als von diesen unabhängig betrachtet werden darf, und erhalten so:

$$\frac{\partial^2 x}{\partial \omega^2} + 4x - 4 \int_H^A \frac{\lambda^2}{(\lambda^2 + \mu'^2)^2} d\lambda = 0$$

deren Lösung mit Rücksicht auf die Bedeutung von $F(\mu')$ ist:

$$x = F(\mu') + A \cos(2\omega + \alpha)$$

Es erübrigt nun mehr, in der Gleichung (123), aus welcher nun

$$F(\mu) = F(\mu') + A \cos(2\omega + \alpha) \quad (124)$$

geworden, die Integrationskonstanten A und α zu bestimmen. Beobachtet man eine mit der Vergleichslichtquelle identische Strahlung, so ist $\mu = \mu'$, und die entsprechende Kolorimeterablesung bei Gleichheit der Farbe ist ω_1 ; man hat dann

$$2\omega_1 + \alpha = \frac{\pi}{2}, \text{ oder } 3 \frac{\pi}{2} \quad (125)$$

Die zweite Konstante erhält man durch Vergleichung mit einer anderen Lichtquelle von bekanntem μ , oder auch aus dem Kolorimeterwinkel ω_0 , welcher mit der benutzten Vergleichslampe das reinste Weiß giebt. Man hat also die vollständige Formel

$$F(\mu) = F(\mu^1) + \frac{F(\mu_0) - F(\mu^1)}{\sin 2(\omega_0 - \omega_1)} \sin 2(\omega - \omega_1) \quad (126)$$

Dabei hängt $F(\mu_0)$ und $F(\mu^1)$ die beide durch einmalige spektrophotometrische Messungen bestimmt werden, allein von der Natur und Temperatur der zum Vergleich benutzten Flamme, ω_0 und ω_1 allein von der Lage (Drehung) und Beschaffenheit der Kolorimeterquarzplatte ab. Da sich weiter μ aus $F(\mu)$ bestimmen läßt, so kann man ein für allemal für dasselbe Instrument eine Tabelle der μ mit dem Argumente ω anlegen, und die Kolorimeterbeobachtungen direkt reduzieren.

Da die zu bestimmende Lichtquelle durch ein Fernrohr und meist durch die ganze Schichte der Atmosphäre beobachtet wird, so müssen da noch Korrekturen vorgenommen werden die bereits besprochen wurden.

Für das Zollner'sche Kolorimeter gilt die Formel

$$F(\mu) = 0.2145 + 0.02946 \sin 2(\omega - \omega_1), \quad \omega_1 = 198^\circ 76'$$

welche aus drei Sternen des I, II und III Typus abgeleitet wurde.

C Das Spektrophotometer

Unter diesem gewöhnlich sehr enggefaßten Namen mögen hier alle Instrumente mit inbegriffen werden, welche zur Energiebestimmung einer Strahlung dienen. Bei der schon längst erkannten Einheit der Atherschwingungen scheint es natürlich genug eine ihre Ausserungen messend darzustellen, wogegen gerade die Mehrfachheit derselben in gegebenen Fällen eine willkommene Wahl zuläßt. Diese Ausserungen sind hauptsächlich dreierlei Art: Chemismus, Warmewirkung, physiologische Wirkung. Magnetische oder elektrische Wirkungen der Strahlung sind noch nicht sicher nachgewiesen.

a Chemische Energiemesser

a) Auf eine lichtempfindliche Schichte von der Dicke h möge eine Strahlung von der Intensität L_0 und der Wellenlänge λ auffallen. Ist für die Schichteneinheit der Transmissionskoeffizient α , so erhält man als Intensität des die Schichte durchdrungenen Lichtes

$$L = L_0 e^{-\alpha h} \quad (127)$$

Man nennt nach Bunsen Extinktionskoeffizient des chemischen Mediums den reziproken Wert derjenigen Schichtendicke welche die Intensität des durchgelassenen Lichtes auf $\frac{1}{10}$ der auffallenden herabdrückt. Es ist also

$$\frac{1}{10} L_0 = L_0 e^{-\alpha h}, \quad \alpha = 10^{-\epsilon} \quad (128)$$

womit man erhält

$$L = L_0 10^{-\epsilon h} \quad (129)$$

oder

$$L = L_0 e^{-m \epsilon h}, \quad m = \log_{10} 10 \quad (130)$$

gesetzt wird

Um ein Maß der Intensität zu erhalten, welche bei chemischen Veränderungen verbraucht wird, — und diesen Verbrauch deckt gerade die Strahlung — nehmen wir an daß die chemische Wirkung der Intensität der Strahlung proportional sei, was

ganz allgemein beweisen, daß eine photographische Aufnahme mit gleichzeitiger Intensitätsbestimmung nach anderen Methoden das Spektrum des glühenden Körpers vollständig darstellt.¹ Um kurz reden zu können, nennen wir zwei Beobachtungsmethoden verschieden, wenn sie einen Strahlenkomplex einer Lichtquelle zwischen verschiedenen Grenzen der Wellenlänge umfassend zum Bewußtsein bringen. Dann kann man ganz allgemein den folgenden Satz aussprechen:

Zu zwei vorgelegten Beobachtungsmethoden läßt sich mindestens ein Körper mit kontinuierlichen Spektrums konstituieren, der nach beiden Methoden beliebig vorgelegte Werte der Intensität annimmt. Oder umgekehrt:

Zu jedem Körper mit kontinuierlichen Spektrums lassen sich mindestens zwei Beobachtungsmethoden angeben, für welche innerhalb zweier endlicher Grenzen die Intensität einen beliebig vorgelegten Wert annimmt.

Diesen Satz haben wir schon, wenn auch in anderer Weise abgeleitet, indem wir zeigten, daß die Spektralgleichung ganz allgemein zwei nicht zugleich eliminierbare Parameter besitzt. Es sind also die Intensitäten, wenn $q(\lambda)$ die Emissionsfunktion darstellt:

$$L_1 = \int_{\lambda_1}^{\lambda_2} q(\lambda) d\lambda \quad \text{und} \quad L = \int_{\lambda_1}^{\lambda_2} q(\lambda) d\lambda$$

verschiedene Werte, wenn λ_1 , λ_2 und λ verschieden sind. Und insofern die beiden Parameter der Funktion $q(\lambda)$ noch unbestimmt sind, können sie aus zwei beliebig gegebenen L_1 und L berechnet werden. Es kann also, selbst bei vollständig entwickeltem Spektrum der Fall eintreten, daß L_1 z. B. für das Auge unter der Empfindungsschwelle bleibt, L dagegen für die photographische Platte diese gerade überschritten hat, im Fall der auch wirklich für den Stern im Ringnebel der Lyra konstituiert ist.

Nach unserer Spektralgleichung hat man mit Rücksicht darauf, daß ein subjektives Spektrum vorliegt:

$$L_1 = \frac{4}{\pi} \mu \mathcal{A} \int_{\lambda_1}^{\lambda_2} \frac{\lambda^2}{(\lambda^2 + \mu^2)} d\lambda \quad \text{und} \quad L = \frac{4}{\pi} \mu \mathcal{A} \int_{\lambda_1}^{\lambda_2} \frac{\lambda}{(\lambda^2 + \mu^2)} d\lambda$$

worm s_1 und s' die Empfindlichkeit der beiden Reagentien bedeutet, mit welchen die Intensität L_1 und L beobachtet wurde. Sind L_1 , L , λ_1 , λ_2 , λ und s_1 , s' bekannt, so kann aus beiden Gleichungen \mathcal{A} und μ berechnet werden.

Wie man sieht, ist diese Berechnung auch dann noch möglich, wenn man zwei photographische Aufnahmen besitzt, derart, daß in beiden entweder die Grenzen des Spektrums oder die Empfindlichkeit, oder auch beide Größen verschieden sind. Endlich kann aber auch dieselbe Platte verwendet werden, wenn man in den Strahlengang ein absorbierendes Medium einschaltet, um besten von der Art, welches zwischen den Wellenlängen λ_I und λ_{II} , λ_{III} und λ_{IV} , $\lambda_{(n)}$ und $\lambda_{(n+1)}$ dunkle scharte begrenzte Absorptionsbänder besitzt, wodurch das zweite Integral die Form annimmt:

$$L = \frac{4}{\pi} \mu \mathcal{A} \left\{ \int_{\lambda_1}^{\lambda_2} \frac{\lambda}{(\lambda^2 + \mu^2)} d\lambda - \sum_{i=1}^{n+1} \frac{4}{\pi} \mu \mathcal{A} \int_{\lambda_{(i)}}^{\lambda_{(i+1)}} \frac{\lambda}{(\lambda^2 + \mu^2)} d\lambda \right\}$$

also ebenfalls eine unabhängige Gleichung zur Bestimmung von μ und \mathcal{A} liefert. Wir werden diese Methode noch später eingehender besprechen.

¹ V. Kovessligethy Photographiconsp. 1888 und Monthly Notices vol. XVIII No.

b) Bei allen diesen Problemen wird man auf die Frage geführt, wie eine Platte oder überhaupt irgend ein spektralanalytisches Reagens zu behandeln sei, damit es die beste Wirkung liefere? Es kommt also darauf an, Grenzwerte der Funktion

$$\int_s^{\lambda_2} \frac{\lambda^2}{(\lambda^2 + \mu^2)^2} d\lambda$$

zu suchen, was immer möglich ist, da man sich erinnert, daß s die Grenzen des Spektrums, die Wellenlänge des Empfindlichkeitsmaximums und noch eine Konstante enthält. Über diese Konstanten kann man analytisch beliebig verfügen; in der Anwendung entweder durch Benutzung von geeigneten Färbemitteln oder von absorbierenden Medien. Leider läßt sich die vorgelegte Funktion — wie wir schon hervorhoben — nicht allgemein behandeln, sondern nur, wenn s in eine Reihe entwickelt wird.¹

Soviel sieht man aber auf den ersten Blick, daß die Konstanten von s , welche die beste Wirkung hervorbringen, sämtlich Funktionen von μ sein werden. D. h. die Behandlung der Platte muß stets nach dem aufzunehmenden Spektrum geregelt werden.

Zeichnet man die Kurve des objektiven Spektrums zwischen den Wellenlängen λ_1 und λ_2 und auf dieselbe Abscissenaxe mehrere Formen der Empfindlichkeitskurve, so wird man bei einiger Übung leicht erkennen, welche Form derselben die für das vorgelegte kontinuierliche Spektrum zweckdienlichste ist. Im allgemeinen wird man sagen dürfen, daß die Wellenlängen des Intensitäts- und Empfindlichkeitsmaximums einander nahezu gleich sein müssen, um die beste Wirkung zu erzielen. So müßten Platten für Aufnahmen der Sterne des I., II. und III. Typus resp bestehen: für Sterne des ersten Typus ($\mu = 0.45$) aus trockenem Bromsilber, für den II. Typus ($\mu = 0.53$) gebadet mit Eosin, für den III. ($\mu = 0.60$) gebadet mit Korallin.

Freilich wird in diesem Punkte die Theorie so verwickelt, daß sie kaum zu übersichtlichen Resultaten führen wird. Andererseits hat man auch das Baden der Platten nicht derart in der Hand, daß man alle theoretisch geforderten Werte den Konstanten mitteilen kann, und daher scheint dieser Punkt wohl wie bisher auch fernerhin der Übung des Beobachters anheimgestellt zu bleiben.

β. Optische Intensitätsmesser.

Einen in Bezug auf Empfindlichkeit ganz ausgezeichneten Messapparat besitzen wir im menschlichen Auge. Wo die feinen thermoelektrischen Methoden eines so ausgezeichneten Forschers wie Huggins selbst bei den hellsten Fixsternen zu keinem oder doch nur sehr fraglichen Resultaten führten, da nimmt das Auge noch eine Fülle von Licht mit allen seinen Abstufungen wahr, und es ist somit natürlich, daß dieser feine Apparat auf die vielfältigsten Weisen zu Messungen herangezogen wurde.

Die verschiedenen bestehenden Photometer (insofern sie eben optischer Natur sind) lassen sich auf zwei Grundprinzipien zurückführen: a) Vergleichung des gegebenen Lichtes mit einer angenommenen Normallichtquelle; b) durch Zurückführung der Intensität auf die Empfindungsschwelle der Retina.

a) Methode der Vergleichung.

Von den primitivsten Instrumenten dieser Art, dem Photometer von Lambrecht, Ritchie und Bunsen braucht wohl kaum gesprochen zu werden, und umso weniger,

¹ Des Verfassers neuere Studien in dieser Richtung in einem „Mémoire au comité de la carte photographique du Ciel. 1889. Juli.

als sie wenig geeignet sind. Vergleichen von verschiedenen Spektralregionen zu gestatten, was hier zunächst gefordert wird. Für astrophysikalische Forschungen sind sie weder ihrer Form noch ihrem Prinzip nach tauglich.

a) Wie bei der Behandlung des Spektroskops ersichtlich war, hängt die Intensität irgend einer Spektralregion wesentlich von der Öffnung der Spalte ab, der sie wenigstens innerhalb gewisser Grenzen einfach proportional ist. Auch über diese Grenzen läßt sich bereits Aufschluß geben: sie dürfte die Wellenlängendistanz nicht überschreiten, innerhalb welcher benachbarte Euben merklich dieselbe (subjektive) Helligkeit besitzen.

Dieser Umstand führt zur Konstruktion des Viërdtschen Spektralphotometers, der von einem gewöhnlichen Spektroskope sich typisch nur durch die doppelte Spalte unterscheidet, deren jede Hälfte besonders meßbar beweglich ist. Durch die eine Öffnung fällt das zu untersuchende durch die andere das Normallicht und nun werden beide Spalthälften soweit geöffnet, bis die zu vergleichende Spektralregion beider Lichtquellen gleich intensiv erscheint. Dann verhalten sich die Intensitäten wie die Spaltöffnungen. Sind die Lichtunterschiede sehr groß, so kann man das intensiver durch absorbierende Medien von bel. untem Absorptionsvermögen abschwächen.

Homogenes Licht kann durch Öffnen der Spalte natürlich nicht intensiver gemacht werden, denn in der That beruht das Hellerwerden der einzelnen Spektralregionen beim Öffnen der Spalte darauf, daß sich Nachbaranteile des kontinuierlichen Spektrums auf die zu untersuchende Spektralregion superponieren, wodurch notwendig das Spektrum unrein wird.

b) Einen bequemeren und genaueren Apparat erhält man durch Anwendung des Prinzips der Polarisation, das Glöhsche Photometer. Ein doppelbrechendes Prisma, dessen Hauptschnitt dem Spalte parallel steht, entwirft von diesem zwei Bilder, ein ordentliches und ein außerordentliches, die vermoge der Konstruktion des Prismas übereinander stehen. Der Spalt ist einfach jedoch in zwei Hälften geteilt, durch deren eine das zu vergleichende Licht durch die andere das Normallicht dringt. Im Prisma entwirft von den zwei Spaltbildern Spektra, welche durch ein Nicol'sches Prisma und ein Fernrohr beobachtet werden. Ist der Hauptschnitt dieses Prismas mit dem des doppelbrechenden parallel, so ist die Intensität des außerordentlichen Spaltbildes gleich Null, bei einer um 90° verschiedenen Stellung des Nicols verschwindet dagegen das ordentliche. Mit Hilfe von Diaphragmen wird das außerordentliche Bild der einen und das ordentliche der andern Spalthälfte ausgeschlossen. Im Brennpunkte des Okulus befindet sich (wie auch beim Viërdtschen Apparat) ein verschiebbares und beliebig regulierbares Diaphragma, mit Hilfe dessen beliebige Spektralregionen der beiden sich berührenden Spektra herausgegriffen werden können.

Durch Drehung des Nicol'schen Prismas kann nun die Intensität beider Spektralregionen derselben Wellenlänge einander gleich gemacht werden. Die Beziehung zwischen beiden Größen ist eine recht einfache: zerlegt man nämlich die Amplituden o und a des ordentlichen und außerordentlichen Strahles in eine zum Hauptschnitte des Nicols parallele und senkrechte Komponente p und s , so treten offenbar nur die zum Hauptschnitte senkrechten hindurch, während die dazu parallelen völlig ausloscht werden. Versteht man unter φ den Winkel der Schwingungsebene des ordentlichen Strahles zum Hauptschnitte (dem Photometerwinkel), so gilt die Relation

$$s_o = o \sin \varphi, \quad s_a = a \cos \varphi \quad (100)$$

Da die Wellenlängen beider Strahlen gleich sind, so erhält man als Verhältnis ihrer Intensitäten:

$$\frac{I}{I'} = \frac{o^2}{a^2} \cdot \operatorname{tg}^2 \varphi \quad (136)$$

oder da

$$\frac{o^2}{a^2} = \frac{I_0}{I'_0} \quad (137)$$

das Verhältnis der ursprünglichen Intensitäten bedeutet, und der Methode der Vergleichung nach $I' = I$ gemacht wurde:

$$I'_0 = I_0 \operatorname{tg}^2 \varphi \quad (138)$$

Das Verhältnis der Lichtintensität beider Quellen ist gleich dem Quadrate der Tangente des Drehungswinkels, bei welchem beide verglichene Spektralteile gleiche Intensität erhalten.

Meist wird in der Stellung des Nicolschen Prismas ein kleiner Fehler vorhanden sein, oft wird es auch nicht in die optische Axe des Systems fallen. Die Nullpunktstellung eliminiert man durch Messung in zwei aufeinanderfolgenden, die Axenstellung durch Messungen in allen vier Quadranten des Kreises. Das Mittel der Ablesungen ist der wahre Drehungswinkel φ . Ist das Instrument, besonders das Nicol stabil befestigt, so genügt es wohl, die Korrektion ein für allemal zu bestimmen.

c) Die Größe der Dispersion, oder der Fehler der Einstellung auf das Minimum der Deviation, Durchbiegung, Unreinheit des Spektrums usw. kommen durchaus nicht in Betracht, da es sich stets um die Vergleichung gleichwelliger Strahlen handelt. Als ganz besonders wichtig heben wir hervor, daß durch die Vergleichenungen auch die Empfindlichkeit des Auges vollständig eliminiert ist, da das Verhältnis von subjektiven Intensitäten derselben Wellenlängen gleich dem der objektiven ist.

Eine besondere Aufmerksamkeit muß aber der Vergleichslichtquelle geschenkt werden, da dieselbe stets, wenn auch wenig, doch meßbar veränderlich ist. Insofern man nicht die gewiß konstanteste doch unbequeme Viollesche Platineinheit anwenden will, bleibt nichts anderes übrig, als die Messungen möglichst oft zu wiederholen, indem man abwechselnd von den langen zu den kurzen Wellen mißt, und dann den Gang umkehrt. Es liegt diesem Verfahren der Gedanke zu Grunde, daß sich die Intensität der Lampe langsam proportional der Zeit ändere.

Als Nachteil der Vergleichungsmethode muß hervorgehoben werden, daß die Genauigkeit der Messungen für verschiedene Wellenlängen sehr verschieden ausfällt; insbesondere werden Messungen der Intensitäten kurzwelliger Strahlen stets mit sehr großen wahrscheinlichen Fehlern behaftet sein, was eine Benutzung der Resultate für Integrationen über das ganze Spektrum sehr erschwert.

Nach Dobrowolsky¹ können zwei anstoßende Flächen noch als verschieden intensiv erkannt werden, wenn der Intensitätsunterschied beträgt: für Weiß 1%, im günstigsten Falle 0.7 — 0.6;

für $\lambda = 0.760 \ 0.687 \ 0.656 \ 0.627 \ 0.589 \ 0.557 \ 0.522 \ 0.486 \ 0.431 \ 0.413 \ 0.393$
 Intensitätsunterschied = 7.1 5.1 4.0 3.0 2.2 1.7 1.5 0.76 0.37 0.37 1.5
 Prozente. Dieser Beobachter unterscheidet also Intensitäten kürzerer Wellen leichter, was ein Ausnahmefall sein dürfte.

d) Auf dem Prinzip der Polarisation fußend, könnte man auch die Reflexions-spektralphotometer konstruieren. Schaltet man nämlich unter dem Polarisationswinkel einen Glasspiegel vom Brechungsindex n in den Strahlengang eines Spektroskops ein,

¹ Monatsber. d. k. preufs. Akad. d. Wissensch. Berlin 1872, Februar.

so wird durch Reflexion irgend ein mittlerer Strahl vollkommen, die benachbarten Strahlen nahezu ganz polarisiert. Als Analysen kann man ein seitlich angebrachtes Nicol oder einen zweiten Spiegel benutzen, der um den auffallenden Strahl drehbar ist. Da an beiden Grenzflächen des Glasspiegels Reflexion eintritt, so erhält man zwei Bilder der Spalte, von denen das von der Rückwand reflektierte das schwächere ist. Dieser Umstand (der auch im Zollner'schen Kolorimeter benutzt ist) trägt wesentlich zur Erhöhung der Genauigkeit der Messungen bei.

Es sei nun a die Amplitude des auffallenden Lichtes, α_1, β_1 der Einfalls- und Brechungswinkel des auffallenden Strahles, ε_1 der Fehler der Spiegelaufstellung (Abweichung vom Polarisationswinkel) wenn a_1 auf einen anderen als den betrachteten Strahl justiert ist. Man hat dann bekanntlich nach der Beziehung zwischen Brechungsindex n und Polarisationswinkel

$$\left. \begin{aligned} \alpha_1 + \beta_1 &= \frac{\pi}{2} + \varepsilon_1 \\ \frac{\sin \alpha_1}{\sin \beta_1} &= n \end{aligned} \right\} \quad (139)$$

Nach der Reflexion wird die Amplitude des sich unförmlich auf unpolarisiertes Licht bezog

$$a_1 = -a \left\{ \frac{\sin(\alpha_1 - \beta_1)}{\sin(\alpha_1 + \beta_1)} + \frac{\operatorname{tg}(\alpha_1 - \varepsilon_1)}{\operatorname{tg}(\alpha_1 + \beta_1)} \right\} \quad (140)$$

oder mit Berücksichtigung von (139)

$$a_1 = \frac{a}{2} \left\{ \frac{\cos(2\alpha_1 - \varepsilon_1)}{\cos \varepsilon_1} - \frac{\cot(2\alpha_1 - \varepsilon_1)}{\cot \varepsilon_1} \right\} = \frac{a \cos(2\alpha_1 - \varepsilon_1)}{2 \cos \varepsilon_1} \left| 1 - \frac{\sin \varepsilon_1}{\sin(2\alpha_1 - \varepsilon_1)} \right| \quad (141)$$

Ist nun der Analysator

1. ein weiterer Glasspiegel welcher mit dem ersten den Winkel φ bildet, so sei δ der Winkel welchen die Schwingung des einfallenden Strahles mit der Einfallsebene dieses Analysators einschliesse, also

$$\delta = \frac{\pi}{2} - \varphi \quad (142)$$

Die Amplitude dieses Lichtes wird nach der zweiten Reflexion a wobei

$$a = -a_1 \left\{ \frac{\sin(\alpha - \beta)}{\sin(\alpha + \beta)} \sin \delta + \frac{\operatorname{tg}(\alpha - \beta)}{\operatorname{tg}(\alpha + \beta)} \cos \delta \right\}$$

oder

$$a = a_1 \left\{ \frac{\sin(2\alpha - \varepsilon)}{\cos \varepsilon} \sin \delta - \frac{\cot(2\alpha - \varepsilon)}{\cot \varepsilon} \cos \delta \right\} \quad (143)$$

Setzt man hier a_1 durch den in (141) gefundenen Ausdruck und berücksichtigt das optisch gleiche Verhalten der beiden Spiegel, so kommt

$$a = \frac{a \cos(2\alpha_1 - \varepsilon_1)}{2 \cos \varepsilon_1} \frac{\cos(2\alpha - \varepsilon)}{\cos \varepsilon} \left| 1 - \frac{\sin \varepsilon_1}{\sin(2\alpha_1 - \varepsilon_1)} \right| \left| \sin \delta - \cos \delta \frac{\sin \varepsilon}{\sin(2\alpha - \varepsilon)} \right| \quad (144)$$

Sind nun die beiden Spiegel so beschaffen, daß sich ihr Brechungsindex mit der Wellenlänge wenig ändert, so ist n nahezu konstant = 0, und da weiter die beiden Spiegel parallel sind, so wird auch

$$\alpha = \alpha_1 = \alpha \quad (145)$$

Man hat dann nach Berücksichtigung von (144)

$$a = \frac{a}{2} \cos(2\alpha - \varepsilon) \cos \varphi \left| 1 - \frac{\sin \varepsilon}{\sin(2\alpha - \varepsilon)} \right| \left| 1 - \operatorname{tg} \varphi \frac{\sin \varepsilon}{\sin(2\alpha - \varepsilon)} \right|$$

Auch in ausgedehnten Beobachtungsreihen ist die Zuverlässigkeit der Methode bei unmerklichen Unterschieden dargelegt, man vergleiche den photometrischen Sternkatalog von Pritchard mit jenen von Wolff oder Pickering.

Wir schreiten nun zur Besprechung der einzelnen Methoden, mit welchen eine Extinktion des Lichteindrucks hervorgebracht zu werden pflegt.

b) *Durch Absorption* Das hierzu erforderliche Instrument, das sogenannte Keilphotometer ist ein aus neutralgefarbtem (London smoke glass) Glas geschliffener Keil der der Längsrichtung nach eine Skala besitzt, welche die Dicke des Keils in der Durchgangsstelle des Strahles anzeigt. Der Apparat wird in irgend einer bequemen Stelle des Spektroskops in den Strahlengang desselben eingeschaltet.

Ist p der Transmissionskoeffizient des Glases, δ die Dicke des Keiles in der Durchgangsstelle, $1 - q$ der Reflexionskoeffizient, J die auffallende, i die gemessene Intensität, so besteht die Gleichung

$$i = J q p^\delta \quad (145)$$

wo natürlich q und p Funktionen der Wellenlängen sind. Mißt man für irgend einen homogenen Strahl (mit einem anderen Spektralphotometer) J , i_1 und i , wo J der Keil nach durch die Dicken δ_1 und δ_2 des Keiles hindurchgegangen, so kann man p und q bestimmen. Man hat nämlich

$$p^{\delta_1 - \delta} = \frac{i}{i_1}$$

$$q = \frac{i_1}{J} p^{-\delta} = \frac{i}{J} p^{-\delta}$$

Bedeutet i die sehr kleine Intensität bei welcher der Lichteindruck verschwindet, und δ die Dicke des Keiles bei welcher die Einheit der Intensität der jeweiligen Wellenlänge verschwindet, so wird

$$J = p^{\delta - \delta} \quad (146)$$

die Photometerformel des Keils. Die Dicke δ bestimmt man am besten mit Hilfe eines Komparators als Funktion der Skalenablesung.

Die Voraussetzung, daß das Glas des Photometers neutral sei, d. h. unmerklich von allen Farben gleichviel absorbiere, ist gar nicht nötig, man pflegt sie deshalb zu machen, um das Photometer auch für Mischlicht anwenden zu können.

c) Das Keilphotometer hat die Unannehmlichkeit, daß es nur innerhalb gewisser Grenzen der Intensität benutzt werden kann, die von der Maximaldicke der absorbierenden Schichte abhängen. Ein auf Polarisation beruhender Apparat ist von diesem Mangel frei, da bei vollkommener Polarisation, wie sie z. B. durch Doppelbrechung erreicht werden kann, selbst Licht der höchsten Intensität ausgelöscht wird.

Das Photometer besteht im allgemeinen aus einer Polarisier- und Analysiervorrichtung, die in den Strahlengang irgend eines Spektroskops eingeschaltet wird. Ist die Einheit des Lichtes der jeweiligen Wellenlänge jene Intensität, welche bei dem Drehungswinkel φ_0 ausgelöscht wird, so lautet die Photometerformel

$$I = \frac{\cos \varphi_0}{\cos \varphi}$$

Macht man Einstellungen rechts und links von $\varphi = 90^\circ$, so wird dadurch der Nullpunktfehler des Systems, wenn in allen vier Quadranten, so auch der Exzentrizitätsfehler des Systems eliminiert.

Ein Spektralphotometer, dessen Polarisationsvorrichtung das brechende Prisma selbst ist, indem es aus einem parallel der Axe geschliffenen Doppelspathe besteht und sich durch sehr große Lichtstärke auszeichnet, wurde nach unseren Angaben von Fr. Schmidt und Haensch für die Sternwarte Kis Kartal in Ungarn hergestellt. Es besitzt bei großer Lichtstärke und Handlichkeit den Vorteil, zwei verschiedene Dispersionen, die den ordentlichen und außerordentlichen Strahlen entsprechen, zu gewähren.

d) Durch Reduktion der Öffnung des strahlenauffangenden Instrumentes können, so lange die Veränderungen der Öffnung gering sind, ebenfalls Messungen der Intensität vorgenommen werden. Ist f_0 die Öffnung, bei welcher die Einheit des Lichtes eben extinguiert wird, so ist die Photometerformel:

$$I = \frac{f_0}{f}$$

Mit Hilfe dieser Beobachtungen, bei welcher ein Objektiv von 161.2 mm nacheinander auf 89.1, 43.5 und 27.0 mm reduziert wurde, wollten wir den Transmissionskoeffizienten eines Keilphotometers bestimmen. Es ergab sich

$$\log p = -0.6794, -0.5677, -0.4540$$

während mit einem anderen Photometer

$$\lg p = -0.5734$$

als wahrer Wert gefunden wurde. Es ergibt sich hieraus die geringe Sicherheit, die diese Methode bietet.

e) Dieser Methode kann eine verwandte untergeordnet werden, die darin besteht, daß man das Okular des Beobachtungsfernrohres herauszieht, und das punktförmige Bild eines Sternes oder einer ähnlichen Lichtquelle soweit in eine Fläche verwandelt, bis deren Intensität unendlich klein wird. Wie man leicht findet, verhalten sich die Intensitäten sodann, wie die Okularauszüge.

Auf diese Weise bestimmten wir die Größendifferenz zweier Sterne im Orion (I. $5^h 49^m 30^s + 20^\circ 7' 30''$ und II. $5^h 49^m 42^s + 20^\circ 9' 39''$, 1886.0) an vier Tagen und fanden:

1886 April 27	mg I — mg II = 0.24
28	0.17
29	0.23
Mai 4	0.37

was jedenfalls, wenn die zu bestimmenden Objekte nur, wie im vorliegenden Falle sehr klein sind, die Methode empfehlenswert macht.

f) Endlich hat man auch vorgeschlagen, was aber unseres Wissens nie in Anwendung gekommen, Intensitätsmessungen nach der Thatsache vorzunehmen, daß das Auge bei einer gewissen Größe der Erleuchtung aufhört eine andere sich gleichzeitig auf der Netzhaut befindliche Lichteinwirkung wahrzunehmen.

Da es sich bei allen diesen behandelten Methoden nicht eigentlich um Vergleichen handelt, so besitzen alle Fehler des Spektroskops Einfluß auf die Genauigkeit der Messungen.

Ist erstens eine Durchbiegung des Spektroskops vorhanden, so bestimmt man die Intensität einer anderen als der verlangten Wellenlänge. Der Fehler der Wellenlänge kann leicht durch eine Messung der Wellenlänge der Natriumlinie in Rechnung gebracht werden.

Geringe Abweichungen vom Minimum der Deviation bringen keine Ungenauigkeiten hervor; dagegen wäre zu berücksichtigen, daß die einzelnen Strahlen im Prisma

verschieden absorbiert werden, einestels weil die Substanz des Prismas verschiedene Wellen verschiedenartig absorbiert anderntals, weil die verschiedenen Strahlen dann auch verschieden lange Wege, die weniger brechbaren z. B. die Inzidenz zurücklegen.

Diese und ähnliche Fehler sind aber von mindestens einer höheren Ordnung, als welche in den Intensitätsbestimmungen der Natur der Sache nach stecken, und daher zu vernachlässigen. Dazu kommt noch, daß man sie in den meisten Fällen zu eliminieren pflegt, indem man unmittelbar nach den Beobachtungen noch Lichtquellen bekannter Natur mit unveränderten Instrumenten beobachtet wodurch auch Veränderungen der Augempfindlichkeit größtenteils unschädlich werden.

Das bei weitem schwierigste Problem dieser Methode ist die Bestimmung der Absorption des Spektroskops, die man nur dann umgehen konnte, wenn man die Beobachtung sogleich mit der Untersuchung (nach derselben Methode) einer Normallichtquelle verbande.

Will man streng experimentell vorgehen, so hat man mit Hilfe eines Spektroskops das Spektrum einer konstanten Lichtquelle zu entwerfen, von diesem einzelne homogene Teile gewünschter Brechbarkeit herauszuwählen und diese photometrisch zu messen einmal mit bloßem Auge, das andere Mal mit dem dazwischen geschalteten zu untersuchenden Spektroskope. Dabei muß natürlich die Vergrößerung des Spektroskops in Rechnung gezogen werden, wenn nicht der ganze in die Spaltöffnung eintreffende Strahlenkegel nach der Vergrößerung wieder die Pupille umspannt.

Kann man die optischen Teile des Apparates gesondert untersuchen — die Transmission mehrerer Medien ist gleich dem Produkte der Transmissionen der einzelnen Bestandteile — so erreicht man hierdurch bedeutende Genauigkeit, wenn nicht so gehört allerdings die Bestimmung der Transmission eines Spektroskops zu den schwierigsten Beobachtungen.

Viel sicherer verfährt man indukt, indem man eine bekannte Lichtquelle rechnend darstellt, dieselbe dann mit dem Spektroskope und möglichst einem Thermometer untersucht, und die Differenzen zwischen Beobachtung und Rechnung als Absorption des Spektroskops betrachtet. Kennt man bloß μ der Lichtquelle so erhält man wenigstens relative Absorptionswerte. Wurde das Auge angewendet so hätte man die vereinte Absorptionswirkung dieses Organs und des Spektroskops.

Mit Hilfe der zuerst erwähnten Methode wurde ein Meissner'sches *à vision directe* Spektroskop mit einem Prismensitze (sogenanntes Universalspektroskop) untersucht. Trotz mehrfacher Wiederholungen waren die Resultate recht unsicher, und gaben nach graphischer Ausgleichung im Mittel:

$$\lambda = 0.673 \lg \text{Transmiss} = -1.4085$$

$$633 \quad 1.2352$$

$$600 \quad 1.1505$$

$$555 \quad 1.0840$$

$$515 \quad 1.0540$$

$$\lambda = 0.484 \lg \text{Transmiss} = -1.0165$$

$$464 \quad 1.0505$$

$$444 \quad 1.0630$$

$$426 \quad 1.0866$$

Im Mittel beträgt also die Schwächung des Spektroskops 92% des auffallenden homogenen Lichtes!

Nach der zweiten Methode ist die vereinte Wirkung der Absorption des Spektroskops und der Thermosaule berechnet, welche Mouton bei der Untersuchung des von uns öfter benutzten Platinspektroms anwandte.

γ. Thermische Intensitätsmesser.

Die wichtigste Methode der Intensitätsbestimmung ist die der Thermometrie, und zwar aus zwei Gründen: erstlich wissen wir hier ganz bestimmt, daß im spektralanalytischen Agens keine Veränderungen der Art vorgehen, die die Anwendung des Kirchhoffschen Gesetzes unstatthaft machten, und zweitens sind wir stets im Stande, die Beobachtungsergebnisse auf absolutes, d. h. mechanisches Maß zu reduzieren.

a) Ist α und $1 - \beta$ resp. der Absorptions- und Reflexionskoeffizient der die Wärme empfangenden Fläche, so ist die thermometrisch gemessene Intensität L , wenn L_0 die objektive bedeutet, einfach durch

$$L = \alpha\beta L_0 \quad (150)$$

gegeben. α und β lassen sich durch spektralphotometrische Beobachtungen stets bestimmen, und sind, so lange das Thermometer unverändert bleibt, absolute Konstanten.

Wir wollen hier hauptsächlich von zwei Arten Instrumenten sprechen, dem gewöhnlichen Thermometer, in welchem die Ausdehnung einer Flüssigkeit als Intensitätsmaß der Strahlung genommen wird, und vom Pettersonschen Kalorimeter, in welchem die Messung der Temperaturerhöhung durch die mechanische Arbeit der thermometrischen Substanz bei konstanter Temperatur geschieht.

Hat ein Thermometer zur Zeit t unter Einfluß einer Wärmestrahlung den Temperaturüberschuß $\Theta - \Theta_0$ gegen die Umgebung, so ist sein Temperaturverlust durch Strahlung nach dem Newtonschen Strahlungsgesetze, welches hier der Kleinheit von $\Theta - \Theta_0$ halber unbedenklich zu Grunde gelegt werden darf, in dem unendlich kurzen Zeitelemente dt gegeben, durch

$$-d\Theta = A(\Theta - \Theta_0) dt \quad (151)$$

wo A eine von der Natur des Thermometers abhängige Konstante bezeichnet. Multipliziert man die Gleichung mit dem Gewichte p des ausstrahlenden Teiles und seiner hier konstant vorauszusetzenden Wärmekapazität c , so erhält man als Wärmeabgabe in der Zeiteinheit:

$$w = Apc(\Theta - \Theta_0) \quad (152)$$

Um die Konstante A zu bestimmen, integrieren wir die obige Gleichung, indem wir den anfänglichen Überschuß $\Theta' - \Theta_0$ nennen, und erhalten so:

$$A = \frac{1}{t} \lognat \frac{\Theta' - \Theta_0}{\Theta - \Theta_0} \quad (153)$$

wo nun t die Zeit bedeutet, innerhalb welcher das Thermometer von Θ' auf Θ sinkt.

Es ist selbstverständlich, daß hierbei alle Vorsichtsmaßregeln, welche bei der Thermometrie zu beachten sind, und auf welche näher einzugehen hier der Ort nicht ist, berücksichtigt werden müssen.

Das Pettersonsche¹ Kalorimeter erlaubt ohne Zwischenbeobachtungen direkt die Bestimmung des mechanischen Betrages einer Strahlung. Der folgende Gedankengang liegt ihm zu Grunde:

Läßt man ein Gas auf einer Kurve konstanter Temperatur fortschreiten, so ist die Summe der zuzuführenden Arbeit W und Wärme Q offenbar 0, d. h.

$$AQ + W = 0 \quad (154)$$

wenn A das mechanische Äquivalent der Wärme bezeichnet. Andererseits erhält man aber für die bei konstantem Drucke zuzuführende Arbeit den Wert

¹ Nature 1884 Juli 31.

$$dW = -p dv \quad (155)$$

wo p und v den Druck bedeuten. Damit wird

$$Q = -\frac{1}{A} W = \frac{1}{A} \int_{v_0}^v p dv \quad (156)$$

wenn sich das Gas zwischen den Grenzen v_0 und v ausdehnt. Nun hat man für konstante Temperatur nach Boyles Gesetz

$$p = \frac{v_0 p_0}{v} \quad (157)$$

und mithin auch

$$Q = \frac{v_0 p_0}{A} \log \text{nat} \frac{v}{v_0} \quad (158)$$

Das nach diesen Prinzipien konstruierte Instrument besteht nun aus zwei Glasgefäßen von gleichem Inhalte, die mit irgend einem permanenten Gase gefüllt werden. Das eine derselben dient als Thermometerkugel, das andere wird durch Einsenken in eine große Menge Wassers auf der konstanten Temperatur O_0 erhalten. Beide Gefäße stehen miteinander durch eine Kapillarrohre in Verbindung, in der ein Quecksilbertropfen als Index dient, andrerseits über kommunizieren sie mit einem Quecksilberrezipienten. Ist nun durch Wärmezufuhr die Temperatur des Thermometergefäßes O_1 geworden, so senkt man den Rezipienten, stets den Index auf konstanter Stellung erhaltend. Dann ist über die in beiden Gefäßen hervorgerufene Expansion eine Isotherme, denn das einmal ist das Gefäß durch die Umgebung auf der Temperatur O_1 erhalten, das andere Mal ergibt sich aus dem Mariotteschen Gesetze auch die Temperaturkonstanz des Thermometergefäßes. Ist der Quecksilberrezipient geteilt, so ergibt sich durch die Menge des bei der Senkung ausgetretenen Quecksilbers, soviel v_0 , während v durch den Inhalt der Gefäße gegeben ist.

Obwohl man mit dem eben beschriebenen Instrumente nach Pettersons Angaben sehr kleine Strahlungsintensitäten messen kann, so wird man die thermometrischen Methoden doch nur dann mit Erfolg anwenden, wenn genügende Intensität wie das λ B im Sonnenspektrum der Fall ist vorliegt. Immer über, wenn es darauf ankommt eine nach optischen oder chemischen Methoden nach willkürlicher Einheit gemessene Intensität auf absolutes Maß zu reduzieren. Eine Anwendung hiervon auf das Auge haben wir schon früher besprochen.

b) Eine Nebenabteilung dieser Methode bieten die thermoelektrischen Bestimmungen einer Strahlungsintensität, die sich auf die meßbare Veränderung beziehen, welche dieselbe in elektrischen Leitern hervorbringt. Diese sind zweierlei Art: erstlich entstehen in sich berührenden heterogenen Leitern an der Berührungsstelle Ströme; zweitens wird der Leitungswiderstand homogener Leiter unter Einfluß der Strahlung vergrößert.

Bezeichnet $O - O_0$ die Temperaturdifferenz der beiden Lotstellen eines Thermoelementes, so ist die elektromotorische Kraft des Thermoelementes mit großer Annäherung darstellbar durch

$$E = a(O - O_0) + b(O - O_0)^2 \quad (159)$$

wo a und b von der Natur und der Art der Berührung der beiden Elemente abhängige Konstanten sind.

Die Leitungsfähigkeit l eines Stoffes wird durch Temperaturveränderungen so verändert, daß

$$l = l_0 \{1 - \alpha(\Theta - \Theta_0) + \beta(\Theta - \Theta_0)^2\} \quad (160)$$

bleibt, wenn sich l_0 auf die Temperatur Θ_0 bezieht. Nach den Untersuchungen von Matthiesen ist

$$a = 0.003\ 7674, \quad b = 0.000\ 008\ 34$$

wahrscheinlich für alle Metalle konstant.

In beiden der besprochenen Fälle ist in dem Stromkreise ein Galvanometer eingeschaltet, dessen Ablenkungsangaben als Maß der Temperaturerhöhung gelten können. Je nachdem man nun wünscht, können die Messungen der Stromstärke resp. des Leitungswiderstandes absolut bestimmt, und dann nach den vorgelegten Gleichungen Θ berechnet werden, oder aber man kann das Galvanometer auch empirisch kalibrieren. Stets wird man aber zu beachten haben, daß sich die Temperaturangaben nur auf jenen Zustand des Agens beziehen, in welchem er in gleichen Zeiten ebensoviel Wärme durch Zustrahlung gewinnt, als er durch Ausstrahlung an die Umgebung verliert. Sollen also die Messungen auf Wärmemaß reduziert werden, so bedarf es noch der Kenntnis der Masse und der spezifischen Wärme des Thermoelementes oder des Leiters.

Es ist hier unnötig, auf die Vorsichtsmaßregeln einzugehen, welche ergriffen werden müssen, damit die Leitung homogen, in allen Punkten gleich temperiert, und das Galvanometer möglichst isoliert sei. Die Nichtberücksichtigung dieser Umstände führen Fehler herbei, welche wenigstens bei astrophysikalischen Anwendungen die zu messenden Größen bedeutend übertreffen.

Wir erwähnen endlich noch, daß nach der ersten Methode zuerst unzweifelhaft Wärmewirkungen der helleren Fixsterne auf die Erde durch Huggins nachgewiesen wurden, und daß nach der zweiten Methode, der Veränderung des Leitungswiderstandes Langley sein Bolometer konstruierte, mit welchem er so viele schöne Untersuchungen auf dem Gebiete der Solarspektralanalyse durchführte. Wie die Methode zur absoluten Bestimmung der Länge der Linien verwendet werden kann, wurde schon auf pag. 27 hervorgehoben.

D. Photometrie des Mischlichtes.

a) All die erwähnten Methoden sind fast ohne Änderung auch zur Beobachtung des ungesonderten Strahlenkomplexes geeignet, wobei freilich der Spektralapparat stets entfällt. Nur hat man im allgemeinen zu bedenken, daß von einem mittleren Absorptionskoeffizient für Mischlicht keine Rede sein kann, insofern derselbe stets von der Wellenlänge des Intensitätsmaximums der untersuchten Lichtquelle abhängig ist. Da aber mit einem und demselben Photometer gewöhnlich nie sehr verschiedenfarbige Strahlungen untersucht werden, so darf man annähernd für eine große Klasse von Lichtquellen denselben Absorptionskoeffizienten benutzen. Am auffallendsten werden die Verschiedenheiten bei dem Glaskeilphotometer, dessen Grundprinzip eben die Absorption bildet.

Mit einem solchen neutralen Keile, der keine Absorptionsbanden oder diskontinuierliche Stellen auffallender Diaphanie enthielt, und für Sterngrößenmessungen bestimmt war, wurden Beobachtungen roter, gelber und bläulicher Sterne, die durch das Zöllnersche Kolorimeter hergestellt waren, und nahezu den Farben der drei Typen entsprachen, angestellt. (Eigentlich ist auch dieser Vorgang nicht korrekt, da man sich erinnert, daß cirkularpolarisiertes Licht eines ungetrennten Strahlenkomplexes ebenfalls Mischlicht ist). Als Transmissionskoeffizient erhielt man:

Rote Sterne ($\mu = 0.60$)	$\log p = -0.5762$	oder $p = 26.5\%$
Gelbe Sterne ($\mu = 0.55$)	-0.5720	26.5
Blaue Sterne ($\mu = 0.45$)	-0.4976	31.8

Auch mit freiem Auge war es ersichtlich, daß der hellblaue Strahl weniger absorbierte.

Bevor wir diesen Abschnitt verlassen, verweilen wir noch einige Augenblicke bei Messungen der Intensität von Mischlicht, durch welche zugleich auch die Farbe mitbestimmt wird, worauf wir bereits auf Seite 302 verwiesen¹.

Ist ein Strahlungskomplex (\mathcal{A}, μ) gegeben, so wird seine subjektive Intensität

$$J = \frac{1}{\pi} \mu \mathcal{A} \int_{\lambda_1}^{\lambda_2} \frac{\lambda}{(\lambda + \mu)} d\lambda \quad (161)$$

Schreibt man nun wie früher das vorliegende Integral, abgesehen vom Faktor μ in der Form $F(u)$ oder vollständiger $\mathcal{A} F(u, \lambda_1, \lambda_2)$ so läßt sich die Intensität, wenn man in den Strahlung ein farbiges Medium einschaltet, welches zwischen λ_1' und λ_2' und λ_1 schaffbegrenzte dunkle Absorptionsstrichen besitzt, so schreiben

$$J_1 = \frac{1}{\pi} \mu \mathcal{A} \left\{ \int_{\lambda_1}^{\lambda_1'} \frac{\lambda}{(\lambda + \mu)^2} d\lambda + \int_{\lambda_1'}^{\lambda_2'} \frac{\lambda}{(\lambda + \mu)} d\lambda + \int_{\lambda_2'}^{\lambda_2} \frac{\lambda}{(\lambda + \mu)} d\lambda \right\} \quad (162)$$

Hebt man nun in beiden Integralen irgend einen mittleren Wert von resp σ und σ_1 heraus, der im allgemeinen eine Funktion von μ ist, aber auch von der Lage der Absorptionsbänder des eingeschalteten Mediums abhängt, so hat man die Summe

$$F(u, \lambda_1, \lambda_2) + F(u, \lambda_1', \lambda_2') + \dots + F(u, \lambda_n, \lambda_n') = F_1(u) \quad (163)$$

bezeichnend die folgenden Gleichungen

$$J = \sigma \mathcal{A} F(\mu) \text{ und } J_1 = \sigma_1 \mathcal{A} F_1(\mu) \quad (164)$$

σ und σ_1 werden nahezu gleich sein wenn das eingeschaltete Medium viele schmale und beinahe gleichmäßig verteilte Bänder besitzt.

Aus den beiden Gleichungen folgt

$$\frac{F_1(\mu)}{F(\mu)} = \frac{\sigma J_1}{\sigma_1 J}, \quad \mathcal{A} = \frac{J}{\sigma F(\mu)} = \frac{J_1}{\sigma_1 F_1(\mu)} \quad (165)$$

wenn \mathcal{A} und μ bestimmt ist σ und σ_1 kann aus gleichzeitigen Messungen nach dieser Methode und der strengen spektralphotometrischen Methode entwickelt werden. Speziell bei Steinbeobachtungen wird es genügen, σ und σ_1 bloß für die drei Steintypen zu bestimmen.

Unter mehreren untersuchten Gläsern wurde als das beste Urnglas gefunden welches drei scharf begrenzte breite Bänder aufweist und so die Transmission auf die Spektralregion 0.499—0.532 und 0.551—0.612 herabdruckt (In Rot ist zwar eine Transmissionsstelle da sie aber mit B zusammenfällt, kommt sie daher Schwach in Betracht).

Berechnet man nun für die angegebenen Wellenlängen die Funktion $F_1(u)$ so findet man

$u = 0.300$	0.350	0.400	0.450	0.500	0.550	0.600	0.650	0.700	0.750	0.800
$\log F_1(u) = 8.4791$	8.5195	8.5379	8.5540	8.5627	8.5680	8.5672	8.5648	8.5600	8.5537	8.5459

und mit Hilfe einer für das Auge berechneten $F(\mu)$ Tabelle

$\mu = 0.300$	0.350	0.400	0.450	0.500	0.550	0.600	0.650	0.700	0.750	0.800
$\log \frac{F_1(\mu)}{F(\mu)} = 9.0504$	9.0955	9.1306	9.1719	9.2120	9.2530	9.2910	9.3294	9.3669	9.4037	9.4394

Der ganze Vorgang besteht nun darin, daß man den zu untersuchenden Stern mit und ohne Uranglas photometrisch bestimmt.

Der Stern 50 d'Arrest des Orionnebels wurde mit einem Keilphotometer nach dieser Methode beobachtet: das Verhältnis der Intensität mit und ohne Uranglas ist

$$\log \frac{J_1}{J} = 9.4847$$

während dasselbe für den hellsten Stern des Trapezes zu $\log \frac{J_1}{J} = 9.3510$ bestimmt wurde. Da das μ dieses letzteren Sternes nahezu 0.440 beträgt, so entspricht diesem $\log \frac{F_1(\mu)}{F(\mu)} = 9.1636$ und damit wird

$$\log \frac{\sigma}{\sigma_1} = 9.8126$$

Betrachtet man diesen Wert als nahezu konstant (in der That ist er mit μ veränderlich), so ergibt sich für den untersuchten Orionstern 50 d'Arrest:

$$\log \frac{F_1(\mu)}{F(\mu)} = 9.2973,$$

woraus nach der vorhergehenden Tabelle

$$\mu = 0.608$$

gefunden wird. Der beobachtete Stern ist also vom III. Typus, was man durch direkte Beobachtung der enormen Schwäche des Sternes halber nicht so leicht gefunden hätte.

Um nun einen Begriff von der Genauigkeit dieser auf photometrischen Messungen beruhenden Kolorimetrie zu erlangen, betrachten wir die Veränderungen der Funktion $\log \frac{F_1(\mu)}{F(\mu)}$ und $\log F(\mu)$ die resp. bei der soeben besprochenen und der Zöllnerschen Methode in Betracht kommt, während μ von 0.300 bis 0.800 geht; die erstere Funktion ändert sich um 3890, die letztere um 3222 Einheiten in diesem Intervalle, so daß die Zöllnersche Methode sogar hinter dieser neueren zurückbleibt.

b) Bei photometrischen Messungen des ungetrennten Strahlenkomplexes verschiedenfarbiger Lichtquellen liegt eine in der Natur unseres Auges begründete Schwierigkeit, die noch kaum als gehoben zu betrachten ist. Man hilft sich neuerdings dadurch, daß man durch Einschalten von farbigen Gläsern, gewöhnlich eines roten, sodann eines grünen, den Komplex teilweise trennt. Wenn auch dagegen theoretisch nichts einzuwenden ist, so ist man doch auf eine zweimalige Intensitätsmessung und deren sehr willkürlich gehandhabten Reduktion angewiesen. Es soll gezeigt werden, daß sich das Problem auf eine einfache Intensitäts- und eine Wellenlängenbestimmung reduzieren läßt.

Schreibt man nämlich, wie früher unter J die Intensität des sichtbaren Spektrums verstanden

$$J = AsF(\mu) = \frac{\pi}{4} \frac{(\lambda_0^2 + \mu^2)^2}{\mu \lambda_0^2} L_0 \frac{s}{s_0} F(\mu) \dots \dots \dots (166)$$

wo I_0 die der Wellenlänge λ_0 entsprechende subjektive Intensität ist, so reduziert sich, kennt man anders μ das Problem auf die Messung dieser einzigen Intensität im homogenen Lichte. Um nun μ kennen zu lernen, braucht man nur die Spalte des Spektroskops solange (event. unter Vorhalten eines schwachen Rauchglases, das die Genauigkeit

vermehrt) vorsichtig zu schließen, bis ein schmaler Lichtstreifen übrig bleibt, dessen Wellenlänge gemessen wird, und gerade μ gibt. Bei einiger Übung gelingt dies leicht, und mit großer Sicherheit.

Als Beispiel möge eine solche Bestimmung für glühendes Platin und einer Gasflamme angeführt werden, man erhält

Glühendes Platin $\mu = 0.564$	Gasflamme $\mu = 0.613$
570	606
574	612
569	608
im Mittel also 0.569	0.610

eine Genauigkeit, die für photometrische Bestimmungen hinreicht. Dieses μ enthält natürlich noch die Einwirkung der Absorption des Spektroskops, die ein für allemal bestimmt werden muß. Ist sie durch $\varphi(\lambda)$ ausgedrückt, so wird

$$\mu = \mu_0 \frac{1 - \mu_0 \frac{\varphi(\mu_0)}{2\varphi(\mu_0)}}{1 + \mu_0 \frac{\varphi(\mu_0)}{2\varphi(\mu_0)}} \quad (167)$$

und kann mit dem Argumente μ_0 in Tafeln mit einfachem Eingange gebracht werden. Ebenso ist es nötig $\frac{s}{s_0}$ in Tafeln zu bringen, man konstruiert sie, indem man Lichtquellen von verschiedener Farbe photometrisch nach der dargelegten Methode und spektral-photometrisch untersucht. Entscheidet man sich endlich dafür stets in homogenem Licht derselben Wellenlänge zu messen, so kann auch $\frac{\pi}{4} \frac{(\lambda_0 + \mu)}{\mu \lambda_0}$ in Tafeln gebracht werden. Da alle Tafeln dasselbe Argument haben, so kann man sie ein für allemal vereinen, und erhält, setzt man

$$\frac{\pi}{4} \frac{(\lambda_0 + \mu)^2}{\mu \lambda_0} \quad {}_{s_0} F(\mu) = \Phi(\mu_0) \quad (168)$$

einfach die folgende Gleichung

$$J = L_0 \Phi(\mu_0) \quad (169)$$

Man braucht die zu untersuchende Lichtquelle nur in der Wellenlänge λ_0 zu messen μ_0 zu bestimmen, und mit dem Argumente μ_0 den Reduktionsfaktor $\Phi(\mu_0)$ der Intensität auf die Helligkeit des ganzen sichtbaren Spektrums aus einer Tabelle zu entnehmen.

E Das Polarisoskop

Besitzt eine Lichtquelle aus irgend einem Grunde teilweise oder ganz polarisiertes Licht, so verändert sich die Intensität derselben, wenn man es durch ein Nicol'sches Prisma betrachtet, je nach dessen Drehung. Die Intensität wird ein Minimum, im Falle vollständiger Polarisation gleich Null, wenn die Schwingungsebene der Strahlen parallel dem Hauptschnitte des Prismas liegt. Man ist also im Stande, die Polarisation nicht nur zu erkennen, sondern auch ihre Lage im Raume anzugeben.

Handelt es sich nur um den Nachweis der Polarisation, so benutzt man die empfindlicheren Methoden der Farben von doppeltbrechenden Kristallen im polarisierten Lichte. Eines der empfindlichsten Polariskope ist das Vogelsche, welches aus einem

Nicolschen Prisma und einer kippbaren Quarzplatte besteht. Läßt man diese hin und her schwingen, so ziehen die farbigen Kreise durch das Gesichtsfeld hindurch, was die Erkennung der Polarisation viel sicherer macht.

Da wir bewiesen, daß die Körper im allgemeinen unpolarisiertes Licht emittieren, so weist eingetretene Polarisation zumeist auf äußere Einwirkung eines zweiten Körpers hin. Für die Spektralanalyse selbst ist also die Kenntnis der Polarisationsebene von keinem nennenswerten Belange, da sie keine vom Zustande des lichtaussendenden Körpers abhängige Faktoren enthält.

Nachtrag.

Mit Ausnahme des Draperschen Gesetzes, welches in der Spektralgleichung selbst begründet ist, tragen die meisten der übrigen Parametergleichungen — wie dieses denn auch in der „Bestimmung des Zustandes aus gegebenem Spektrum“ deutlich herausgefühlt werden kann — den Charakter des Hypothetischen zur Schau. Ihre Entstehung findet überhaupt nur in dem bis dahin von wenig Erfolg gekrönten Bestreben Erklärung, die spektralanalytischen Elemente als Variable der Wärmetheorie einführen zu können. Da wir mittlerweile in diesem Punkte bessere Resultate erzielten, halten wir es für nötig, diese, soweit es bislang thunlich erscheint, hier in Kürze noch einzuschalten.

Die Auflösung der Gleichung

$$E = e \{ 1 - (1 - \alpha)^q \}$$

für die Konstante aber sehr kleine Intensität $E = \iota$ lieferte zwei Wellenlängen, λ_1 und λ_2 , von welchen die brechbarere λ_1 in der Form $\lambda_1 = \text{konst.}$ für alle Körper derselben Temperatur, das Drapersche Gesetz ergab. Die Richtigkeit dieses Gesetzes ist leicht einzusehen, denn λ_1 ist stets sehr klein, α_1 hiermit nahe $= 1$, daher der Einfluß von α und q , welche die Körpereigenschaften enthalten, verschwindend. Für die weniger brechbare Wellenlänge λ_2 ist dieses Gesetz nicht mehr gültig; denn α_2 nähert sich dem endlichen Werte $\frac{\mu^4}{m^4}$ einem echten Bruche, und λ_2 enthält somit μ und q , ist also von Körpereigenschaften nicht mehr unabhängig. Daraus folgt aber dann, daß λ_1 und λ_2 , den Zustand eines Körpers vollständig bestimmen, mithin als Variable der Wärmetheorie eingeführt werden können. Denn es enthält λ_1 die Temperatur allein, λ_2 diese und die Dichte. Statt aber λ_1 und λ_2 einzuführen, kann man auch die darin vorkommenden drei Größen \mathcal{A} , μ und v einführen, wenn v das spezifische Volumen bedeutet, und es wird sogleich klar, daß der zweite Satz der Wärmetheorie eine Beziehung zwischen diesen drei Variablen festsetzen muß, welche als zweite Parametergleichung neben dem Draperschen Satze besteht. Hierbei sind nun aber zwei Fälle möglich: erstlich, daß \mathcal{A} und μ die Dichte nicht enthalten, wie dieses bisher stets allgemein angenommen wurde, indem alle bisher bekannt gewordenen Beobachtungen dafür sprachen, daß der Einfluß der Dichte in dem expliziten Gesetze

$$E = e \{ 1 - (1 - \alpha)^s \}$$

vollständig erschöpft sei, ohne daß α noch s implizite enthalte, oder aber, daß \mathcal{A} und μ selbst Funktionen von v seien, die dann so beschaffen sein müssen, daß kraft des Draperschen Satzes $\frac{\mu^3}{\mathcal{A}}$ von v unabhängig wird. Ich hatte diese letztere Möglichkeit nicht nur erwogen, sondern bereits in die Gleichungen der Wärmetheorie eingeführt,

als ich zu meiner Freude die Abhandlung Herin Ebeits¹ erhielt, welche sowohl aus eigenen als Herin Janssens Beobachtungen zu dem Schlusse zwingt, daß das einfach explizite Absorptionsgesetz ungenugend ist

Es sollen nun im folgenden die neuen Parametergleichungen abgeleitet werden einmal unter der einfachen Voraussetzung, daß \mathcal{A} und μ nur Funktion von O nicht aber auch von v seien, das andere Mal unter Wegfall dieser vereinfachenden Annahme. In beiden Fällen dürfen nur umkehrbare Prozesse in Betracht kommen, da der Druck des Körpers dem äußeren Drucke stets bis auf ein unendlich Kleines gleich sein soll.

Da \mathcal{A} geradezu die lebendige Kraft der inneren Bewegung des Körpers bedeutet, so kann der erste Teil der Energie $U = F + F$ dem Ausdruck

$$I = \mathcal{A} \mathcal{A}$$

gleich gesetzt werden, sei es nun, daß \mathcal{A} direkt den Korpertheilen, oder durch diese angeregt, den Ätherteilen entspreche. \mathcal{A} ist eine Konstante, die im ersten Falle der Einheit gleich wäre. Die Funktion der durchschnittlichen Konfiguration ist

$$F = \int \int f(r) dr dv$$

wenn r die mittlere Entfernung der Theilen bedeutet, dv das Massenelement und $f(r)$ die schon in (93b) S. 156, oder (134) S. 168 vorkommende μ Funktion ist.

Der innere Druck, der im Falle eines umkehrbaren Prozesses stets dem äußeren Drucke p gleich bleibt, setzt sich aus zwei Theilen zusammen, die man bezüglich statischen und dynamischen Druck nennen konnte, so daß ist

$$p = p_1 + p$$

Für p_1 den statischen Druck haben wir schon die, zu keinem Widerspruche führende Gleichung gefunden [S. 168, (134)–(135)]

$$p_1 dv = dm \int f(r) dr = b \frac{dm}{u}$$

die man, indem $dm = s dv$, mit s die Dichte bezeichnend, geschrieben wird, auch so deuten kann

$$p_1 = s \int f(r) dr = \frac{bs}{\mu}$$

wenn b eine nur von stofflichen Beschaffenheiten abhängige Konstante ist. Damit wird dann

$$F = \int dm \frac{p_1}{s} = b \int \frac{s dv}{\mu} = \frac{b}{v} \int \frac{dv}{\mu}$$

da die Dichte für das ganze Volum der Masseneinheit konstant genommen werden kann. In dem vorkommenden Integrale bedeutet dv ein Raumelement, es sollte also ausführlicher

heißt $\frac{b}{v} \int \frac{dv}{\mu}$ geschrieben werden.

Der dynamische Druck p kann, insofern er nur von Molekularbewegungen, die gar nicht fortschreitende, sondern bloß oszillierende zu sein brauchen, herührt, so ungenau so berechnet werden, wie dies für die Gase geschieht¹. Man findet dafür

$$p = a s \mathcal{A}$$

wo der Koeffizient a außer von stofflichen Beschaffenheiten noch höchstens von der Art der mittleren Molekularbewegung abhängt. Man findet hiermit

¹ Optische Mittheilungen Phys. medic. Societät Erlangen. Sitzung vom 8. Juli 1869.

Vergl. O. E. Meyer: Die kinetische Theorie der Gase. Bielefeld 1877 pag. 20 ff.

$$p = s \left(a\mathcal{A} + \frac{b}{\mu} \right) \text{ oder } pv = a\mathcal{A} + \frac{b}{\mu}$$

und ebenso:

$$U = A\mathcal{A} + \frac{b}{v} \int \frac{dv}{\mu}$$

I. Ist μ von v unabhängig, so muß nach dem Draperschen Gesetze auch \mathcal{A} von v unabhängig sein; es findet sich dann:

$$U = A\mathcal{A} + \frac{b}{\mu}$$

und der erste Hauptsatz der mechanischen Wärmetheorie für die Masseneinheit des Stoffes angewendet lautet sonach:

$$dQ = A d\mathcal{A} - b \frac{d\mu}{\mu^2} + \left(a\mathcal{A} + \frac{b}{\mu} \right) \frac{dv}{v}$$

wonach ersichtlich zwischen \mathcal{A} und μ eine Beziehung stattfinden muß, da eine der Variablen \mathcal{A} , μ mit v zusammen zur Zustandsbestimmung genügt. Man kann daher auch schreiben:

$$dQ = \left(A - \frac{b}{\mu^2} \cdot \frac{d\mu}{d\mathcal{A}} \right) d\mathcal{A} + \left(a\mathcal{A} + \frac{b}{\mu} \right) \frac{dv}{v}$$

Nun besagt aber der zweite Satz der Wärmetheorie, daß

$$\frac{1}{\Theta} = \frac{1}{4D} \cdot \mathcal{A}^{-\frac{1}{4}} \mu^{\frac{3}{4}}$$

der integrierende Faktor der obigen Differentialgleichung sei, deren Integral die Entropie S ist. Dies giebt als Beziehungsgleichung zwischen \mathcal{A} , μ und v :

$$\frac{\partial}{\partial v} \left[\mathcal{A}^{-\frac{1}{4}} \mu^{\frac{3}{4}} \left(A - \frac{b}{\mu^2} \frac{d\mu}{d\mathcal{A}} \right) \right] = \frac{\partial}{\partial \mathcal{A}} \left[\mathcal{A}^{-\frac{1}{4}} \mu^{\frac{3}{4}} \left(a\mathcal{A} + \frac{b}{\mu} \right) \frac{1}{v} \right]$$

Da aber die Klammergröße der linken Seite der Annahme nach v gar nicht enthält, so muß der rechts stehende Differentialquotient $= 0$ sein. Das heißt aber:

$$\mathcal{A} \frac{d\mu}{d\mathcal{A}} (3a\mathcal{A}\mu - b) = -\mu(3a\mathcal{A}\mu - b)$$

oder

$$\mathcal{A}\mu = \text{konst.}$$

wo die Konstante weder von der Temperatur, noch von der Dichte abhängt. Entwickelt man aus Gleichung (106) S. 159 die Wellenlängen der Spektralgrenzen, indem man $l = \iota$ unendlich klein, sonst aber konstant setzt, so hat man:

$$\lambda_1 = \frac{1}{2} \sqrt{\pi \iota \frac{\mu^3}{\mathcal{A}}} \left\{ 1 + \frac{1}{4} \pi \iota \frac{\mu}{\mathcal{A}} + \dots \right\} \text{ und } \lambda_2 = 2 \sqrt{\frac{\mathcal{A}\mu}{\pi \iota}} \left\{ 1 - \frac{1}{4} \pi \iota \frac{\mu}{\mathcal{A}} - \frac{1}{16} \pi^2 \iota^2 \frac{\mu^2}{\mathcal{A}^2} - \dots \right\}$$

d. h. bei der genügend großen Näherung des ersten Gliedes stehen bleibend (es kann ja ι so klein gewählt werden, als wir wollen), den Satz: Die brechbare Grenzwellenlänge des Spektrums ist eine reine Funktion der Temperatur, die weniger brechbare eine reine, nur von stofflichen Beschaffenheiten abhängige Konstante, solange das Spektrum die Dichte implizite nicht enthält. Wendet man den Satz für die Dichte s des Stoffes an, so wird für sehr kleine λ_1 und große λ_2 :

$$\lambda_1 = \frac{1}{2} \sqrt{\pi \iota \frac{\mu^3}{\mathcal{A}}} \text{ und } \lambda_2 = 2 \sqrt{\frac{\mathcal{A}\mu}{\pi \iota}} \left[1 - \left(1 - \frac{\mathcal{A}\mu}{Hm} \right)^s \right]$$

λ_2 also eine reine Funktion der Dichte, da mH , wie wir jetzt sehen werden, ebenfalls absolut konstant ist.

Für den absolut schwarzen Körper können wir mit Gewißheit sagen, daß sein Spektrum von der Dichte unabhängig ist. Für diesen ist also stets

$$mH = \text{konst} = 1 \quad \frac{m^3 O^4}{H} = D$$

mithin die Totalintensität und chromatische Wellenlänge resp. der absoluten Temperatur direkt und invert proportional. (Auf Seite 184 fanden wir die Temperaturexponenten resp. $\frac{1}{4}$ und $-\frac{1}{4}$ statt der jetzt genauer gefundenen 1 und -1 , doch wurde schon dort darauf hingewiesen, daß diese Werte höchstens eine rohe Näherung darstellen.)

Dieser Satz ist von größter Wichtigkeit, denn nun kann aus bei einer Temperatur gegebenem m die Temperatur eines beliebigen Absorptions- oder Superpositionspektrums gerechnet werden. Wir fanden auf Seite 185 und 186 $m = 1.1651$ und $m = 6.96$ für die Wellenlänge des Intensitätsmaximums im Spektrum eines absolut schwarzen Körpers, der bezüglich mit der äußersten Chromosphärenschichte und der atmosphärischen Luft gleich temperiert ist. Ist die mittlere Temperatur der letzteren $O = 275$, so ergibt sich die der Chromosphärenhülle der Sonne zu $G = 1634^\circ$. Diese Zahl darf füglich der gänzlich verschiedenen Beobachtungsmethode halber gar nicht mit aktinometrischen Messungen verglichen werden, welche sich zumeist überwiegend auf die Photosphäre der Sonne beziehen. Unser m , erhalten aus der Absorption des Photosphärenlichtes in der Chromosphäre, bezieht sich in der That auf die Temperatur dieser äußersten Hülle.

II. Die allgemeinere und durch die neueren Beobachtungen gestützte Annahme ist, daß die Parameter A und u auch von v der Dichte abhängen. Dann ist

$$U = AA + \frac{b}{v} \int \frac{dv}{u}$$

zu schreiben und die erste Hauptgleichung gewinnt die folgende Form

$$dQ = \frac{dU}{dO} dO + \left(\frac{\partial U}{\partial v} + p \right) dv$$

$$dQ = dO \left\{ AA - \frac{b}{v} \int \frac{u dv}{u^2} \right\} + dv \left\{ AA - \frac{b}{v} \int \frac{dv}{u} + \frac{AA}{v} + \frac{2b}{uv} \right\}$$

wobei die Differentiation nach der Temperatur durch einen Strich, nach dem Volumen, durch einen Punkt bezeichnet ist. Die durch den zweiten Hauptsatz der Wärmetheorie ausgedrückte Parametergleichung lautet jetzt

$$\frac{\partial}{\partial v} \left\{ A^{-1} u^4 \left[AA - \frac{b}{v} \int \frac{u dv}{u^2} \right] \right\} = \frac{d}{dO} \left\{ A^{-1} u^4 \left[AA - \frac{b}{v} \int \frac{dv}{u} + \frac{AA}{v} + \frac{2b}{uv} \right] \right\}$$

oder explizite aufgeschrieben mit $A^{-1} u^4$ durchmultipliziert und geordnet

$$\frac{b}{v} \int \frac{u dv}{u^2} \left\{ u A - 3A\mu u \right\} + \frac{b}{v} \int \frac{dv}{u} \left\{ 3A\mu u - \mu A \right\} + AA\mu(A\mu - \mu A) \\ + \frac{A}{v} \left\{ 2bu - 3aA\mu \right\} - \frac{\mu}{v} \left\{ 2bA + 3aA\mu \right\} = 0$$

Zwischen A und u lassen sich aber zwei Beziehungen sofort aufschreiben. Nach dem Draperschen Gesetze darf man

$$\mu = 1 \sqrt{\pi u \frac{\mu^3}{A}} \quad \text{oder} \quad \frac{\mu^3 O^4}{A} = D$$

$\frac{\mu^3}{A}$ nur von der Temperatur abhängen, was auch immer die Dichtigkeit sei. Daraus folgt aber

$$\dot{\mu} = \frac{\mu}{3A} \dot{A} \text{ und } \mu' = \frac{\mu(A'\Theta - 4A)}{3A\Theta}$$

und hieraus weiter:

$$\mu^2 \dot{A} - 3A\mu \dot{\mu} = 0, \quad A'\dot{\mu} - \mu'\dot{A} = \frac{4\mu}{3\Theta} \dot{A}, \quad 3A\mu \mu' - \mu^2 A' = -\frac{4A\mu^2}{\Theta}$$

wonach unsere Gleichung übergeht in:

$$-\frac{4bA\mu^2}{\Theta v^2} \int \frac{dv}{\mu} + 4A \frac{A\mu^2}{\Theta} \dot{A} + 4 \frac{A'}{v} \left\{ \frac{b}{3} \mu - aA\mu^2 \right\} + 4 \frac{A\mu}{\Theta v} \left\{ \frac{2b}{3} + aA\mu \right\} = 0$$

die noch durch Division mit 4μ in die Form gebracht werden kann:

$$A \frac{A\mu}{\Theta} \dot{A} + \frac{A'}{v} \left(\frac{b}{3} - aA\mu \right) + \frac{A}{\Theta v} \left(\frac{2b}{3} + aA\mu \right) - b \frac{A\mu}{\Theta v^2} \int \frac{dv}{\mu} = 0$$

wobei es sich empfiehlt, das Produkt $A\mu$ zu belassen, ohne $\mu^3 = \frac{DA}{\Theta^4}$ einzuführen. Differenziert man jetzt diese Gleichung partiell nach v , nachdem sie mit $\frac{v^2}{A\mu}$ multipliziert wurde, so kommt als allgemeinste Parametergleichung des Spektrums die partielle Differentialgleichung zweiter Ordnung zweiten Grades:

$$A \frac{v^2}{\Theta} \ddot{A} + \frac{v}{3A\mu} (b - 3aA\mu) \dot{A}' + v \left(2 \frac{A}{\Theta} + \frac{9aA\mu - 2b}{9A\mu\Theta} \right) \dot{A} - \frac{4b}{9} \frac{v}{A^2\mu} A' \dot{A} + \frac{b - 3aA\mu}{3A\mu} A' + \frac{aA}{\Theta} - \frac{b}{3\Theta\mu} = 0$$

Setzt man hierin $\dot{A} = 0$, so kommt man wieder auf die Lösung I zurück.

Durch die Substitution

$$A\mu = z, \quad \dot{A} = \frac{3A\dot{z}}{4}, \quad A' = \frac{A}{z} \left(\frac{3z'}{4} + \frac{z}{\Theta} \right)$$

und nachherige Durchmultiplikation der Gleichung mit $4 \frac{z}{A}$ entsteht die etwas einfachere Form:

$$\frac{3Av^2}{\Theta} \ddot{z} - \frac{3Av^2}{4\Theta z} \dot{z}^2 + \frac{v(b - 3az)}{z} \dot{z}' + \frac{v(3az - 5b)}{4z^2} \dot{z} \dot{z}' + v \left(\frac{6A}{\Theta} - \frac{b}{\Theta z} \right) \dot{z} + \frac{b - 3az}{z} \dot{z}' = 0$$

die jetzt nur mehr die Variablen z , Θ , v enthält.

Man könnte die Gleichung mit willkürlichen Funktionen gegebenen Arguments dadurch lösen, daß man $z' = \frac{dz}{d\Theta} = z \frac{dv}{d\Theta}$ einführt, und die Gleichung wegen der Willkürlichkeit von $\frac{dv}{d\Theta}$ in zwei teilt. Die eine derselben läßt sich sogleich integrieren, die andere dagegen wegen ihrer Homogenität um einen Grad erniedrigen. Doch bleibt die entstehende Differentialgleichung erster Ordnung allgemein unintegrabel.

Setzt man dagegen

$$z = C \Theta^m v^n$$

mit C eine willkürliche Konstante bezeichnend, so ist die gegebene Gleichung identisch befriedigt, wenn m und n den Gleichungen

$$An - am = 0, \quad 4(m - n) = mn$$

genügen. Es ist mithin

$$z = C_1 \Theta^{\left(\frac{A}{a} - 1\right)} v^{\left(1 - \frac{a}{A}\right)} \text{ und } z = C_2$$

je ein partikuläres Integral, das jedoch in dieser Form nicht verallgemeinert werden kann, da das erstere durch Zerfallen der ursprünglichen Gleichung in zwei Teilgleichungen entstanden ist. Daß $z = \text{konst.}$ übrigens ein Integral der Gleichung ist, sieht man auf den ersten Blick. Es entspricht diese Lösung der unter I gefundenen.

Das Gefundene scheint schon darauf hinzuweisen, daß die versuchsweise Annahme

$$= q(O v^n)$$

wo q eine beliebige Funktion bedeutet, gute Dienste leistet. Offenbar enthält diese Annahme keine Beschränkung von vornherein, insofern bei beliebigem q , m und n durch obigen Ausdruck eine jede Funktion von O und v darstellbar ist. Man erhält nun statt der vorgelegten Gleichung die folgende

$$q \left[3An - 3amn + \frac{b}{q} mn \right] O^{m-1} v^n + \frac{q}{q} \left[\frac{3a}{4} mn - \frac{3A}{4} n - \frac{3b}{4q} mn \right] O^{m-1} v^n + q \left[3An + 3An - 3amn - 3am + \frac{b}{q} (mn + m - n) \right] O^{m-1} v^n = 0$$

die allgemein nicht integriert werden kann. Setzt man nun

$$1 = \alpha, \quad 1 + \frac{m-n}{mn} = \beta, \quad \frac{3(An-am)}{bmn} = \gamma, \quad 1 - \beta = \frac{n-m}{mn} = \varepsilon, \quad O^m v^n = 1$$

so kann man schreiben

$$\frac{1}{q} \left[q x - \alpha x \frac{q}{q} + \beta q \right] + n \gamma \left[q x - \frac{1}{2} x \frac{q}{q} + \frac{n+1}{n} q \right] = 0$$

und die Integration wäre sofort möglich, wenn man $\gamma = 0$, d. h. die Beziehung $An - am = 0$ zwischen den willkürlich gelassenen Größen, m und n annimmt. Die so entstehende Gleichung ist ihrer Homogenität halber lösbar, und giebt

$$q^{\alpha-1} x^{\beta-1} = C_1 q^{\alpha-1} + C_2 x^{\beta-1}$$

oder anders geordnet

$$q(O^m v^n) = A\mu = k_1 \left(1 + l O^{1-\frac{1}{m}} v^{\frac{n}{m}-1} \right)^{-}$$

die im allgemeineren Fall der früher gefundenen Lösung ist. Bedeuten nun $q(x)$ und $\psi(y)$ ganz beliebige Funktionen eines willkürlichen Arguments, so ist

$$A\mu = \int_{-\infty}^{+\infty} \int_{-\infty}^{+\infty} q(x) \left(1 + \psi(y) O^{1-\frac{1}{m}} v^{\frac{n}{m}-1} \right)^{-} dx dy$$

als allgemeine Lösung zu betrachten. Freilich ist diese Lösung noch nicht die allgemeinste, insofern, als durch die Annahme $\gamma = 0$ nicht nur n , sondern zugleich auch m aus dem Exponenten von O und v verschwindet.

Die allgemeine Lösung erhält man, wenn man in dem gefundenen Integrals die Konstanten l_1 und l variiert. Nach den üblichen Methoden gelangt man zu folgenden zwei Gleichungen

$$\begin{aligned} & l_1 (1 + l x^\varepsilon) - 4/l_1 x^\varepsilon = 0 \\ & - k_1 \left\{ \frac{4\varepsilon}{l_1} k_1 x^{\varepsilon+1} + \frac{20}{l_1} \varepsilon l x^{5\varepsilon} + \frac{40}{l_1} \varepsilon l^2 x^{4\varepsilon} + \frac{40}{l_1} \varepsilon k_1^2 x^{3\varepsilon} + \left(\frac{20}{l_1} \varepsilon + 4\varepsilon n \gamma \right) k_1 x^{-\varepsilon} \right. \\ & \quad \left. + \left(\frac{4\varepsilon}{l_1} + 4\varepsilon n \gamma \right) l x^\varepsilon \right\} \\ & + k_1 \left\{ 16\varepsilon k_1 x^{\varepsilon+1} + 60\varepsilon k_1^2 x^{\varepsilon+1} + 80\varepsilon k_1^3 x^{4\varepsilon} + 40\varepsilon l^2 x^{3\varepsilon} + 16\varepsilon n \gamma k_1 l x^{\varepsilon+1} \right. \\ & \quad \left. - (4\varepsilon + 4\varepsilon n \gamma k_1) x^\varepsilon \right\} + \left\{ \varepsilon n \gamma \left(16\varepsilon - \frac{4}{m} \right) k_1 k_1 x^{-\varepsilon-1} - \frac{4\varepsilon}{m} n \gamma k_1 l x^{\varepsilon-1} \right\} = 0 \end{aligned}$$

Ersetzt man hierin l aus der ersten Gleichung, so erhält man das folgende einfachere System

$$k_1'(1+k_2x^\varepsilon) - 4k_1k_2'x^\varepsilon \\ k_2'[n\gamma k_1 + (1+k_2x^\varepsilon)^4] - \varepsilon \frac{k_1k_2}{x} \left[4\varepsilon n\gamma k_2x^\varepsilon - \frac{n\gamma}{m}(1+k_2x^\varepsilon) \right] = 0$$

das durch die vereinfachende Annahme

$$1+k_2x^\varepsilon = \omega$$

übergeht in:

$$k_1'\omega = 4k_1 \left[\omega' - \varepsilon \frac{\omega-1}{x} \right] \\ \left[\omega' - \varepsilon \frac{\omega-1}{x} \right] \left[n\gamma k_1 + \omega^4 \right] = \varepsilon n\gamma k_1 \frac{\omega-1}{x} \left[4\varepsilon(\omega-1) - \frac{\omega}{m} \right]$$

Dieses Gleichungssystem ist wieder nicht allgemein lösbar; wir können es jedoch vereinfachen, indem wir nun ω die unabhängige Veränderliche sein lassen, x aus beiden Gleichungen eliminieren, und dementsprechend k_1 als Funktion von ω auffassen. Dadurch erhält man:

$$\frac{1}{k_1} \frac{dk_1}{d\omega} \left[\frac{\omega^4}{k} + p\omega + s \right] = \frac{4}{\omega} [p\omega - q]$$

indem zur Vereinfachung

$$p = n\gamma \left(4\varepsilon - \frac{1}{m} \right), \quad q = 4\varepsilon n\gamma, \quad s = (1 - 4\varepsilon)n\gamma$$

gesetzt wurde. Das Integral der vorgelegten Gleichung wird dann:

$$\mathcal{A}u = \frac{k_1}{\omega^4}, \quad \lg(\Theta^m v^n) = C + \frac{1}{4\varepsilon} \int \frac{4 - \frac{\omega}{k_1} \frac{dk_1}{d\omega}}{\omega - 1} d\omega$$

womit ω als eine Zwischenvariable gekennzeichnet ist. Die eine willkürliche Konstante ist C , die andere steckt in k_1 .

Setzt man:

$$\frac{1}{k_1} = a_0\omega^r + a_1\omega^{r+1} + a_2\omega^{r+2} + \dots$$

so erhält man als Bedingungsgleichung:

$$pa_0(r+4)\omega^{r+1} + pa_1(r+5)\omega^{r+2} + pa_2(r+6)\omega^{r+3} + \dots \\ + a_0(rs - 4q)\omega^r + (r+1)s - 4q a_1\omega^{r+1} + (r+2)s - 4q a_2\omega^{r+2} + \dots \\ + 2r \frac{a_0^2}{2} \omega^{2r+4} + (2r+1)a_0a_1\omega^{2r+5} + (2r+2) \left(\frac{a_1^2}{2} + a_0a_2 \right) \omega^{2r+6} + \dots = 0$$

die nur für den Fall $r = -4$ bestehen kann.

Setzt man fest, daß a Koeffizienten mit negativem Index $= 0$ sind, daß weiter $\eta = 1$ oder $\eta = 0$ sei, je nachdem die ganze Zahl ν ungerade oder gerade ist, so ist das Bildungsgesetz der Reihe:

$$(\nu - 8) \left[a_0a_\nu + a_1a_{\nu-1} + \dots + a_{\frac{\nu+\eta}{2}}a_{\nu-\eta} \left(\frac{1}{2} \right)^{1-\eta} \right] - \frac{3\nu+4}{4} q a_\nu + p(\nu-1)a_{\nu-1} = 0 \\ \nu = 0, 1, 2 \dots$$

die aber die hierin benutzte Bedingung involviert, daß

$$\varepsilon = 1, \text{ d. h. } n = \frac{m}{1-m}$$

sei. a_1 ist die willkürliche Konstante.

Die vollständige Lösung der vorgelegten Differentialgleichung ist also, die Konvergenz der Integralreihe natürlich vorausgesetzt:

$$\mathcal{A}\mu = \left\{ \sum_0^\infty a_i \omega^i \right\}^{-1}$$

$$\lg \left(O^m v^{\frac{m}{1-m}} \right) = a_1 + \frac{1}{4\epsilon} \int_{-\infty}^{\infty} \frac{\sum_0^\infty a_i \omega^{i-m}}{\sum_0^\infty (a_{i-1} - a_i) \omega^{i-m}} d\omega$$

An Stelle von a_1 und a_1 kann man setzen

$$a_1 = \varphi(m), \quad a_1' = \psi(m)$$

wo φ und ψ wieder willkürliche Funktionen der Exponentenindizes von O und v darstellen, die sich durch die Bemerkung bestimmen lassen müssen, daß bei unendlich kleinem Volumen also für sehr große Dichtigkeit $\mathcal{A}\mu$ eine absolute nur von Körper-eigenschaften abhängige Konstante wird, und daß $\mathcal{A}\mu$ für $O = \text{konst.}$ eine vorgeschriebene durch Versuche zu ermittelnde Funktion der Dichte wird. Die erste Forderung involviert für m , das in p , q und s steckt, zugleich die Grenzbedingung

$$0 < m < 1$$

Besonders einfach gestaltet sich die Integration für ein ideales Gas, da sich die vorgelegte partielle Differentialgleichung wegen Wegfall des Integrals auf eine Gleichung erster Ordnung reduziert, insofern das Potential des Gases auf sich selbst bekanntlich Null zu setzen ist. Ist also

$$b = 0$$

so wird

$$\Delta v - aO = 0$$

somit das allgemeine Integral

$$= \mathcal{A}\mu = \varphi(O^1 v')$$

Setzt man $v = 0$ so wird da a notwendig immer > 0 ist $\mathcal{A}\mu$ konstant. Bei immer größer werdender Dichte also $\mathcal{A}\mu = Hm$. Die einfache Bedingung kann zur Bestimmung von φ nicht zugezogen werden. Setzt man dagegen entweder O^1 oder $v' = \text{konstant}$ und beobachtet hierbei entweder $\mathcal{A}\mu = f(v)$ oder $\mathcal{A}\mu = F(O)$ so kann hieraus die willkürliche Funktion φ bestimmt werden. Am besten scheint diese Bestimmung aus Beobachtungen nach der Lockyer'schen Methode zu gelingen.

Hiermit ist, was von der Hand mein einziger Zweck war, die Richtung gekennzeichnet, in welcher ich die Spektralanalyse als Grundlage der Astrophysik weiter zu betreiben gedenke.

Erklärung der Tafeln.

Die nachfolgenden Tafeln beruhen mit Ausnahme der VI. auf thatsächlichen Beobachtungen und Rechnungen, und sind daher in hohem Grade geeignet, manche Begriffe der theoretischen Spektralanalyse darzustellen. Eine kurze Erklärung derselben, die im Texte nicht passend Platz gefunden hätte, möge ihnen hier vorangehen.

Tafel I

stellt die Beobachtungen Moutons über das Spektrum des glühenden Platins dar, wie sie auf Seite 161 diskutiert wurden. Die ausgezogene äußere Kurve, die mit dem Werte $L = 0$ beginnt und im Unendlichen wieder die Abszissenaxe erreicht, ist das objektive Spektrum unserer Spektralgleichung. Die innere gestrichelte Kurve stellt die von Mouton beobachtete Intensität dar, die ausgezogene, jene subjektive Intensität, welche aus der objektiven mit Hilfe der Empfindlichkeit (IV. 18) folgt. Der Anschluß ist, wie man sieht, ein sehr befriedigender.

Tafel II

giebt dieselbe Konstruktion unter Annahme der Michelsonschen Spektralgleichung. Die objektive Kurve, die äußere der beiden ausgezogenen Kurven, ist äußerlich auf den ersten Blick jener von Tafel I ähnlich, steigt aber steiler an, nachdem sie anfangs eine lange Strecke hindurch konstant Null blieb. Die subjektive (ebenfalls ausgezogene) Kurve stellt die gestrichelte beobachtete Intensitätskurve nur in ihrem fallenden Aste — dort aber sehr gut — dar.

Von $\lambda = 0.95$ an etwa bis $\lambda = 0$ ist die objektive Kurve stets kleiner als die subjektive, was völlig unmöglich ist, da ja letztere aus ersterer hervorgehen muß, wenn diese mit echten Brüchen multipliziert wird.

Die Daten der Konstruktion sind auf Seite 196 gegeben.

Tafel III

enthält das kontinuierliche und Linienspektrum des Hydrogens in dem Zustande, wie es in der Chromosphäre der Sonne wirklich vorhanden ist, und erläutert zugleich den Begriff: durch ein Linienspektrum läßt sich ein und nur ein kontinuierliches Spektrum legen, welches bei allen Temperaturen in jedem Punkte diesem nach demselben Faktor proportional ist. Das gestrichelte Spektrum ist jenes ideale Spektrum dessen Ordinaten die Intensitäten der Linien des glühenden Stoffes geben; das ausgezogene ist in jedem Punkte das $\frac{3}{2}$ -fache des vorigen.

Für das Hydrogen der Chromosphäre fanden wir auf Seite 185: $\mu = 0.5361$, während der Proportionalitätsfaktor nach Gl. III. 249 etwa 0.6 beträgt. Die Wellenlängen des Hydrogens sind nach der Balmerischen Formel eingetragen, so daß $\lambda = 0.3645$ die letzte derselben bedeutet. Der von $\lambda = 0.397$ bis 0.364 sich erstreckende schraffierte Raum deutet die unendliche Zahl der enggedrängten Linien an, welche sich für Hydrogen hier (nach der Balmerischen Gleichung) vorfinden.

Das sichtbare Spektrum ist in allen drei Tafeln durch eine Klammer unter der Abszissenaxe angedeutet.

Tafel IV

ist die Kurve der Absorption der atmosphärischen Luft, wenn die Zenithalhöhe derselben zur Einheit der Schichtendicke genommen wird. Die elektive Absorption ließe sich ähnlich darstellen, wie in der vorigen

Tafel das Linienspektrum aus dem kontinuierlichen abgeleitet wurde. Die Konstanten der Absorption sind auf Seite 186 durch $\mu = 0.5038$ $m = 6.96$ gegeben.

Wie man bemerkt ist das Gefälle der Kurve gerade im sichtbaren Teile des Spektrums am grössten.

Tafel V

Die Gestalten der Absorptionsspektren bei wechselnder Dicke der transmittierenden Schichte sind durch diese Tafel anschaulich gemacht. Sie stellt in der gestrichelten Kurve des Sonnenspektrums dar, wie es ausserhalb der Atmosphäre erscheinen mußte, wenn es als kontinuierlich vorausgesetzt ist. Bei zentrialem Durchgange durch die Atmosphäre ist es in der Maximalintensität auf etwa 0.5 in einer Höhe von 30° auf 0.7 und im Horizonte selbst auf weniger als 0.5 reduziert. Zugleich rückt das Maximum der Intensität schnell gegen das langwellige Ende des Spektrums hin, so daß es in einer geringeren Höhe der Sonne als 30° bereits ausserhalb des sichtbaren Spektrums fällt.

Man bemerkt wie durchsichtige die Luft für lange Wellen ist.

Tafel VI

stellt zum Teile in idealer Form das Bandenspektrum des Kohlenstoffes und dessen Auflösung in einfachere Bestandteile dar.

Unterhalb der Abszissenaxe befindet sich das Koordinatensystem der Wellenlängen und der Laufzahlen und dann ein System von drei benachbarten Balmerischen Kurven, welche für die Laufzahlen 2, 3 und 4 die Wellenlängen

	I	II	III
$n = 1$	$\lambda = 0.6219$		
2	5629	0.5581	0.5512
3	5161	5127	5090
4	4738	4727	4675

geben, wobei die Gruppen I, II, III je ein zusammengehörendes Spektrum darstellen.

Das obere Koordinatensystem der Wellenlängen und Intensitäten stellt die (bedeutenden) abgeleiteten Intensitäten der Linien des Kohlenstoffes dar, wie ersieht man aus, daß die Reihenfolge der Gruppen I, II, III zugleich die der abnehmenden Intensität ist.

Es ist jedenfalls nicht bloßer Zufall, daß sich die Linien der einzelnen Gruppen so eng einer regelmäßigen Kurve anschließen, die die Wellenlängen als Funktionen der Laufenden Zahlen geben. Wir mußten daraus schließen, daß sich das Bandenspektrum des Kohlenstoffes in (wenigstens) drei einfache und untereinander nicht verwandte Spektren dissoziieren lassen müsse, daß die neuen Teilspektren untereinander verwandt sein werden, folgt aus dem nahen Parallelismus der Balmerischen Kurven der drei Gruppen.

Tafel VII

Das Superpositionsspektrum des hellen Sternes Sirius ist eine der interessantesten Darstellungen. Es wurde aus den Beobachtungen H. C. Vogel's, der es mit dem Spektrum des Petroläums verglich, abgeleitet und es gab die folgenden Konstanten:

Spektrum des Keines

$$\frac{I}{\pi\mu} = 1.000 \quad u = 0.4171$$

Spektrum der denselben umhüllenden Photosphäre

$$\frac{I}{\pi\mu} = 0.605 \quad \mu = 0.5361$$

Spektrum des absolut schwarzen Körpers, der mit der Photosphäre im Mittel gleiche Temperatur besitzt

$$\frac{H}{\pi m} = 2.5859 \quad m = 1.16,1$$

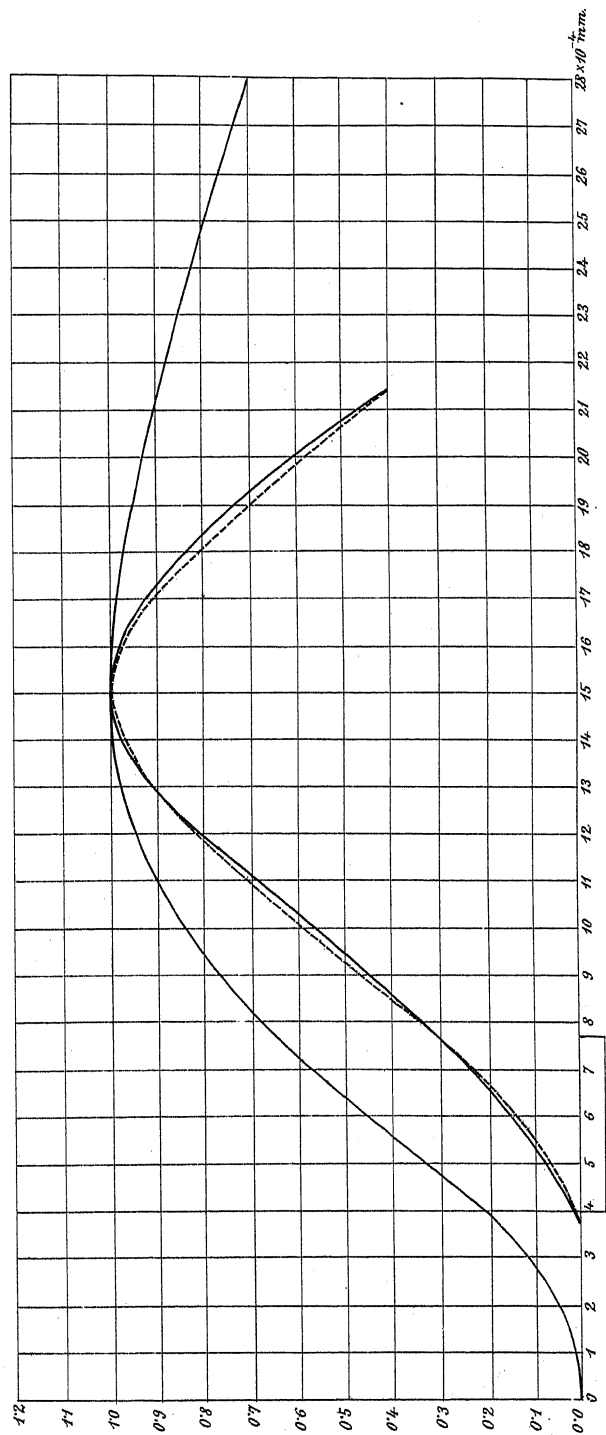
Mit diesen Daten, deren letztere mit jenen der Sonnenphotosphäre übereinstimmen, insofern sie die Hypothesen in die Korrektionsgleichung eingeführt, keine entschiedene Verbesserung lieferten, ist 1. das gestrichelte und punktierte Spektrum des Keines, 2. das punktierte des kontinuierlichen und 3. das gestrichelte des diskontinuierlichen Photosphärenspektrums gezeichnet, wobei die beiden letzteren einander wieder proportional

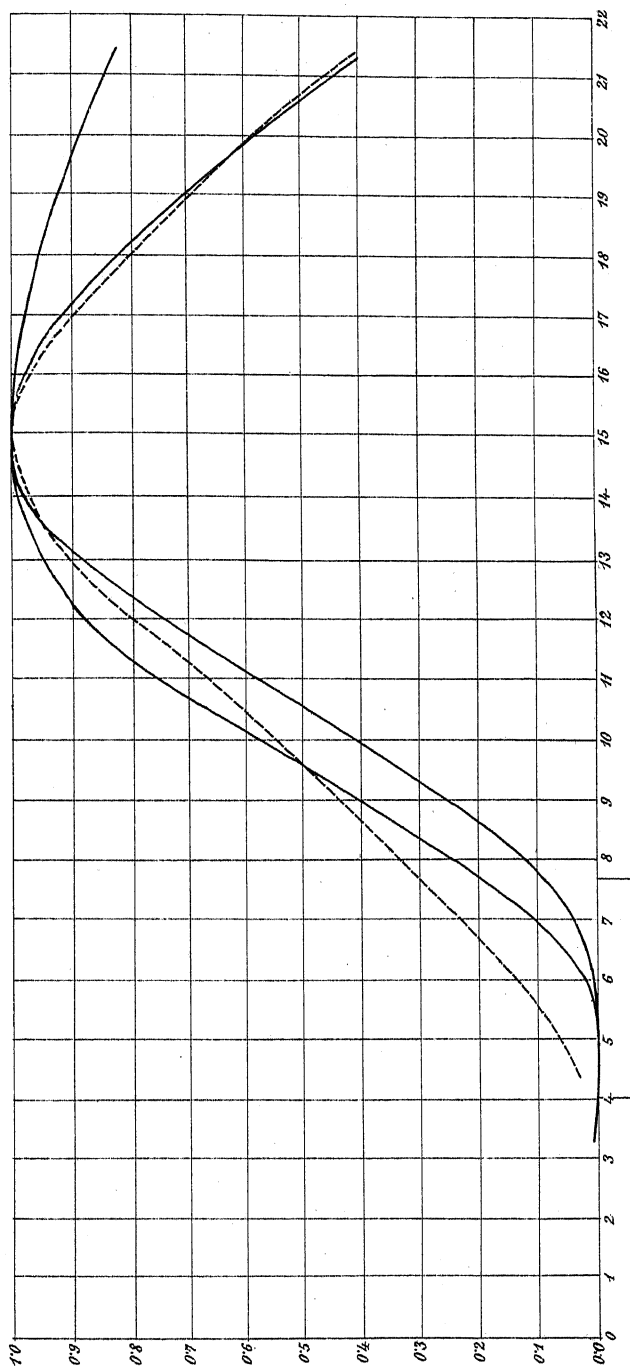
sind. Durch Addition des Kern- und Photosphärenspektrums, wobei der Absorption der Gashölle Rechnung getragen ist, entsteht das ausgezogene Superpositionsspektrum, welches von $\lambda = 0$ bis $\lambda = 0.27$ kleiner als das diskontinuierliche der Photosphäre, und von $\lambda = 0$ bis $\lambda = 0.42$ kleiner als das kontinuierliche Spektrum des Kernes ist. In das diskontinuierliche Spektrum sind gestrichelt die an und für sich hellen Wasserstofflinien (wieder nach der Balmersehen Formel) eingezeichnet. Da aber in allen Wellenlängen, wo Strahlen des Hydrogens stehen, das Superpositionsspektrum heller ist, als das diskontinuierliche an sich, so giebt die Verlängerung der Ordinaten bis zum Superpositionsspektrum den Unterschied der Helligkeit eines Strahls gegen den helleren Hintergrund, d. h. die Intensität der dunklen, umgekehrten Linien. Die Verlängerungen der Ordinaten, welche also die Intensität der dunklen Linien darstellen, sind voll ausgezogen.

Stünde eine Hydrogenlinie im Punkte $\lambda = 0.27$, so wäre sie weder als helle, noch als dunkle Linie sichtbar, da in diesem Punkte die Photosphäre ebensoviel Licht vom Kernspektrum absorbiert, als sie selbst hinzufügt. Eine Linie dagegen, welche diesseits von $\lambda = 0.17$ stünde, wäre gar nicht umgekehrt, sondern hell. Die Intensität, mit welcher sie sich vom hellen Superpositionsspektrum abhebt, ist die Differenz der Ordinaten zwischen diesem und dem diskontinuierlichen Spektrum.

Fällt der Punkt, wo Absorption und Emission der Photosphäre sich aufheben in das sichtbare Spektrum hinein, so haben wir die Spektralerscheinungen, wie wir sie für γ Cassiopeiae und β Orionis auf Seite 239 schon besprochen.

Tafel I.





Tafel III.

